



17125/B

N. VII a

19





Digitized by the Internet Archive
in 2017 with funding from
Wellcome Library

<https://archive.org/details/b29295622>





64911

NUOVA
NOMENCLATURA
CHIMICA

SECONDO LA CLASSIFICAZIONE ADOTTATA
DAL SIGNOR THÉNARD

OPERA SPECIALMENTE DESTINATA ALLE PERSONE CHE COMINCIANO LO STUDIO
DELLA CHIMICA ED A QUELLE CHE NON CONOSCONO I NOMI NUOVI

DA G. B. CAVENTOU

FARMACISTA, MEMBRO TITOLARE DELLA REALE ACCADEMIA DI MEDICINA,
DELLE SOCIETA' DI MEDICINA, E DI FARMACIA DEL DIPARTIMENTO
DELLA SENNA, CORRISPONDENTE DELLA REAL ACCADEMIA DELLE SCIENZE
DI BORDEAUX, DELLA SOCIETA' DEI FARMACISTI DELL'ALLEMAGNA
SETTENTRIONALE, E DI MOLTE ALTRE ACCADEMIE, E DOTTE SOCIETA',
NAZIONALI E STRANIERE

TRADUZIONE ITALIANA

FATTA SULL'ULTIMA EDIZIONE CON NOTE ED AGGIUNTE

DI G. P. LANZONE

FARMACISTA COLLEGIATO E PUBBLICO RIPETITORE DI FARMACIA
APPROVATO DA S. M.

TORINO
PER ALLIANA E PARAVIA
1826



PREFAZIONE

DEL TRADUTTORE

Le importanti scoperte fatte dai chimici pneumatici intorno alla natura dei corpi, ed il perfezionamento, che per esse venne arrecato alla scienza, esigevano imperiosamente la riforma d'una nomenclatura barbara, ed insignificante, che prima di quell'epoca era in vigore. Per la qual cosa gl'immortali Guyton-de-Morveau, Lavoisier, Fourcroy e Berthollet considerando, che l'antica nomenclatura dei corpi, la quale era derivata, o da alcune delle loro mal conosciute proprietà, o dal nome dell'autore, che gli aveva scoperti, non essendo collegata ad alcun sistema, nè sottomessa a verun metodo, mal si confaceva colla memoria labile ed incostante dell'uomo, altra ne immaginarono fondata sopra

regole desunte dalla sperienza, e dall'osservazione, colla quale veniva indicata la natura dei corpi conosciuti per quanto lo comportavauo le cognizioni di quei tempi.

Da quell'epoca in poi la scienza fece considerevoli progressi, scoprì nuovi corpi, e meglio conobbe la natura d'alcuni altri; era perciò necessario di dare convenienti nomi ai primi, e di modificare la denominazione dei secondi, a norma delle attuali cognizioni della scienza. Egli è ciò che si fece dai chimici in questi ultimi tempi, e particolarmente dai signori Thénard e Davy: accettata generalmente questa nomenclatura, era necessario, che se ne compilasse un trattato, in cui fossero raccolti i nomi recentemente dati ai corpi, sì semplici che composti, con la corrispondenza di quelli che prima si usavano.

Il sig. Caventou distinto chimico francese seguendo le traccie ed i precetti dei prelodati chimici s'accinse a questo lavoro fin dal 1816, nella qual epoca vide la luce la prima edizione.

Dopo la pubblicazione di questa, essendosi la scienza per le numerose scoperte arricchita di molti nuovi esseri, e meglio schiarita la natura di quelli già conosciuti, indusse l'illustre autore a darne una nuova edizione, che fece di pubblica ragione nel 1825, la quale ebbe cura di corredare di quanto erasi sino a quell'epoca scoperto.

Quest'opera, che noi crediamo essere molto utile agli amatori della chimica, ai medici, chirurghi e farmacisti, lo sarà maggiormente a coloro che s'iniziano nello studio di questa scienza, poichè oltre il confronto dei nuovi nomi cogli antichi, vi si trova una specie di trattato elementare, nel quale sono accuratamente descritte le principali proprietà fisico-chimiche di tutti i corpi semplici sì metallici che non metallici.

Queste considerazioni ci fecero nascere l'idea, che il recarla nell'idioma nostro italiano sarebbe stata cosa a molti grata: fin dal 1816 avevamo intrapreso questo lavoro sulla prima edizione, ma poi per cir-

costanze particolari, e per i continui cangiamenti che soffrivano le denominazioni, abbiamo divisato di sospendere sino a che comparisse una nuova edizione, che s'aveva diritto d'aspettare in seguito ai progredimenti che la chimica andava facendo.

Ora che la scienza pare abbia acquistato maggior stabilità, e che per conseguenza la nomenclatura non debba più esser soggetta a tante mutazioni, abbiamo stabilito di pubblicarne la traduzione, aggiungendovi quelle scoperte, che furono fatte dopo la seconda edizione francese, non che alcune note ricavate da celebrati giornali scientifici.

Nel tradurre abbiamo procurato d'interpretare fedelmente il sentimento dell'autore, facendoci intanto carico di corregger alcuni pochi errori di nomi, che era difficile d'evitare nella penosa compilazione d'un'opera di questa natura.

N. B. Le note del traduttore sono distinte da quelle dell'autore colla lettera L.

A MIO PADRE

FARMACISTA IN CAPO DEGLI SPEDALI CIVILI
DI SAINT-OMER

*Come un pegno d'amicizia, di rispetto,
e di riconoscenza per le sue tenere cure
e le sue buone istruzioni ne' miei primi studj
chimici e farmaceutici.*

L. B. CAVENTOU.

PREFAZIONE DELL'AUTORE

Credo che sarebbe ora difficil cosa, come nel 1816, epoca in cui pubblicai la prima edizione di quest'opera, di fare una buona nomenclatura chimica. Malgrado i progressi della scienza che ci hanno fatto conoscere un grandissimo numero di nuovi corpi, e meglio schiariti sulla natura di quelli già esistenti, non si può dissimulare che havvi ancora una grande incertezza sulla vera denominazione che converrebbe dare ad una folla di composti, a quelli eziandio che sono stati i più recentemente studiati dai più valenti chimici.

Il chermes è egli veramente un proto-solfuro d'antimonio molto diviso, secondo il sig. Berzelius, e non devesi più riguardare come un sotto-idro-solfato d'antimonio, come ce lo insegnarono i Proust, i Vauquelin, i Thénard, ecc.? Certi muriati sono eglino degli idroclorati, o dei cloruri idratati? Esistevi al certo quattro o solo tre ossidi d'antimonio? Non debbesi più ammettere

che un ossido di bismuto, d'argento e di zinco? Debbesi creder all'esistenza reale di tre ossidi di ferro? I metalli potassio e sodio non sono egli-no definitivamente suscettibili di due gradi d'ossidazione, ecc.?

Tale è la piccolissima parte delle numerose quistioni che sarebbe così facile di quivi annoverare, ma che io comprendo che sarà molto difficile a rispondere per motivo degli ostacoli di cui sono ingombre le sperienze proprie a risolverle.

Non si giugnerà perciò ad avere una stabile nomenclatura, che allorquando i termini dell'ossigenazione dei corpi semplici saranno stati rigorosamente stabiliti. Egli è, effettivamente, molto indifferente di cangiar il nome d'un corpo semplice o di cancellarlo dalla nomenclatura, se la sua esistenza viene ad esser non ben constatata, perchè i composti che ne derivano, od ai quali si suppone prender parte, con esso spariscono. Tale è stata la sorte dell'agostina di Tromsdorff e di molti metalli come il vestio ecc.; ecc.; ma quando un corpo, la di cui esistenza è ben constatata, può formare più acidi od ossidi, e che questi composti sono suscettibili di produrre due, tre o quattro serie di combinazioni saline, particolari a ciascun composto esistente, egli è in allora che vi può

arrivare una vera rivoluzione in qualche parte della nomenclatura. Se l'esistenza dell'uno o dell'altro di questi acidi od ossidi viene ad esser contestata o rigettata, ne risulta ciò nondimeno una modificazione nel modo di denominare, che si estende a tutte le serie delle combinazioni corrispondenti all'ossido o all'acido; così quando si ammettevano due ossidi di zinco, si sapeva che il solo deutossido poteva formare dei sali, che erano chiamati *deuto-solfato*, *deuto-idroclorato*, *deuto-nitrato*, ecc. ecc. di zinco. Ma al giorno d'oggi che il protossido risguardasi come un miscuglio di deutossido e di metallo, il deutossido è dunque divenuto il protossido, ciò che ha dovuto necessariamente cagionare un cambiamento nel modo di qualificare tutti i sali di zinco, che al momento sono dei *proto-solfati*, *proto-idroclorati*, *proto-nitrati* ecc. ecc. di zinco. Questo cambiamento è ancora più sensibile e diventa eziandio incomodo riguardo agli ossidi di potassio e di sodio; se ne riconoscevano tre altre volte, ed ora non se ne ammettono più che due. Non esistendo più l'antico protossido, ne risulta un nuovo protossido, che è l'antico deutossido, ed un nuovo deutossido, che è l'antico tritossido. Per verità un solo di questi ossidi poteva combinarsi agli acidi: egli era l'antico deutossido; ma essendo divenuto protossido, la

nomenclatura di tutta la serie dei sali a base di potassa e di soda ha necessariamente dovuto soffrire questo cangiamento di posizione: noi potremmo ancora richiamare quanto la nuova maniera di considerare la natura dell'acido muriatico ossigenato, degli *idro-cianati* tripli, ecc. ecc. ha fatto cangiar nome ad un gran numero di combinazioni.

Queste osservazioni mi parvero necessarie per provare che la nomenclatura chimica avrà guadagnato quando i termini dell'ossigenazione dei corpi ed il numero degli ossidi saranno definitivamente stabiliti. Vi sarebbe dunque poca ragione di criticare un metodo di denominazione eccellente per se stesso, e la di cui esistenza data dai più bei giorni della scienza. Indipendentemente dell'eterna riconoscenza che devesi agl'illustri fondatori della chimica moderna, si vedrà sempre un capo d'opera nelle basi del nuovo linguaggio che seppero creare, difendere, e far adottare universalmente col mezzo di tanta perseveranza e di genio.

Questa diversità d'opinioni sulla natura dei composti non si deve attribuire alla nomenclatura. La facilità colla quale essa si adatta a tutti i cangiamenti dei nomi, senza che siano alterati i suoi principj, prova al contrario in suo favore. Egli è ai progressi della chimica che si

perfeziona e s'accresce ogni volta più, che si debbono render grazie di quest'eccellenti innovazioni; esse avranno senza fallo un termine; ma non dimentichiamo che per giugnere alla perfezione della scienza, bisognerebbe poter conoscere delle cause che saranno sempre superiori al potere ed al genio umano.

Comunque sia la cosa, la nostra nomenclatura sarà sempre di gran lunga superiore all'antica; imperciocchè potrebbe forse ancor rincrescerci il tempo in cui il nostro percloruro d'antimonio era chiamato con estasi, *schiuma avvelenata dei due dragoni?* o il persolfuro d'antimonio chiamavasi il *lupo divorante*, ecc., ecc.?

Queste variazioni, così frequenti, e così vicine nella nomenclatura dei corpi, sono è vero disciare. Esse fanno perder coraggio a quelli che non sieguono in ogni giorno la scienza, e che dopo aver fatti numerosi sforzi per conoscerla e ragionarne, pochissimo tempo dopo averla abbandonata le diventano quasi estranei; ma la colpa non è dovuta ai chimici: essa è la conseguenza immediata della natura d'una scienza che abbraccia e porta la sua influenza su tutti i rami delle umane cognizioni. Egli è nell'immensità stessa degli oggetti di cui essa s'occupa, che precisamente si trovano i correttivi dei processi o dei risultati che le si assegnano; e tardi

o tosto un risultato qualunque, sia egli vero o falso, finisce sempre per trovarsi in confronto d'un altro, che diventa la prova della sua evidenza o della sua inesattezza. Non è adunque sorprendente che una simil scienza, che appena conta un mezzo secolo di vita, che scopra e verifichi coll'esperienza tutti i fatti di cui essa si compone, e le di cui teorie devono rigorosamente dedursi dall'osservazione; non è sorprendente, diciamo noi, che questa scienza, che la chimica, finalmente, presenti ancora questa mobilità di viste e di nomi in un gran numero di fatti.

Indipendentemente da queste cause e dai cambiamenti nel linguaggio chimico, che apparentemente lo rendono complicato e quasi prolisso agli occhi di alcuni spiriti preoccupati o *all'antica*, bisogna aggiugnere il gran numero di nomi inventati e proprj a designare i nuovi corpi che giornalmente si scoprono. Fra le più importanti di queste scoperte noi noteremo particolarmente quelle del deutossido d'idrogeno, che ha condotto il suo dotto autore a produrre molti nuovi ossidi, che in vano si cercherebbero a comporre con altri mezzi; non dimenticheremo neppure quella degli alcali vegetali, che ha aperto una strada non ancor conosciuta in chimica, e che potrà un giorno dilucidare alcuni

punti importanti di fisiologia vegetale, ecc. ecc. Ma per la stessa ragione che si descrivono minutissimamente le proprietà che distinguono e fanno differenziare da tutti li altri nuovi corpi che si scoprono, come fassi dunque che un colpo di penna basti di poi per annichilare la sua esistenza?

Quando si esamina la tavola degli ossidi attualmente conosciuti, comparativamente a quella dei medesimi corpi pubblicata alcuni anni sono, si osserva nel medesimo tempo la presenza di nuovi esseri, e l'assenza d'alcuni antichi.

Se si cerca il perchè, si trova che questi corpi sono stati riconosciuti essere dei miscugli d'ossido e di metallo; ma non si vedono in nessun luogo le sperienze che hanno fondata questa nuova opinione; questo vuoto è altrettanto più discaro, immaginandosi facilmente quanto sarebbe istruttivo il paragone d'una serie di nuovi fatti annullanti, con una antica serie di fatti positivi in paragone d'un medesimo oggetto.

Se nulla restasse a fare in chimica, e che questa scienza fosse giunta a tutto il grado di perfezione possibile, la nomenclatura non avrebbe più a soffrir cangiamenti, ed un libro come questo una volta pubblicato basterebbe per sempre, ma nello stato attuale delle cose, può egli esser così? È indubitato che la lingua d'una

scienza dà sempre, sino ad un certo punto, la misura od il grado della sua precisione attuale; perciò una nomenclatura chimica come quella che noi pubblichiamo, non servirebbe essa che a presentare in una tavola a certe epoche i progressi della scienza; a indicare le ricchezze che essa ha acquistate, come pure le denominazioni e modificazioni che essa ha subite, sarà sempre agli occhi nostri un'opera, se non indispensabile, almeno molto utile. Perciò egli è in questa persuasione che ci siamo decisi di pubblicare una seconda volta un libro al quale noi non accordiamo altro merito, come autore, che un'estrema pazienza nel lavoro, ed una rigorosa esattezza nei nomi. A malgrado tutte le nostre cure nel comporre quest'opera, che contiene migliaja di nomi, è difficile che non ci sia forse sfuggito qualche errore e qualche dimenticanza; noi abbiamo frattanto fatto ogni sforzo per niente ommettere d'essenziale.

Parigi il 25 gennajo 1825.

RAPPORTO VERBALE

FATTO ALL'ACCADEMIA DELLE SCIENZE DELL'ISTITUTO R. DI FRANCIA,
SOPRA LA PRIMA EDIZIONE DI QUEST'OPERA

DAL SIG. VAUQUELIN (1).

L'Accademia mi ha incaricato di renderle conto di un'opera statale presentata dal sig. Caventou, intitolata *nuova Nomenclatura chimica*.

Le arti e particolarmente la chimica hanno, dopo una quarantina d'anni, sofferto dei cangiamenti così di rilievo, che la loro nomenclatura più non bastava per esprimere le cognizioni acquistate: si dovette necessariamente farne una nuova.

L'antica nomenclatura della chimica non essendo legata ad alcun sistema, sottomessa a verun metodo, ed essendo per conseguenza lunga e difficile ad imparare, i chimici moderni conobbero la necessità di fondarla sopra regole desunte dall'esperienza e dall'osservazione, ed eseguirono questo lavoro come lo potevano permettere le cognizioni di que' tempi, perchè una nomenclatura non può esser perfetta, che quando la natura e le proprietà dei corpi che essa deve esprimere sono esattamente conosciute.

(1) Con approvazione di quest'illustre chimico, ho creduto di stampar in principio di questa seconda edizione della *nomenclatura chimica*, questo rapporto ripieno di savie viste, fatto in occasione della prima, che fu data alla luce sono quasi otto anni. *Nota dell'Autore.*

Dopo che questa nomenclatura metodica è stata pubblicata, la chimica ha ancora scoperto molte nuove sostanze alle quali erano necessarj dei nomi; essa ha saputo meglio apprezzare la natura di alcuni altri anticamente conosciuti, ai quali si dovettero cangiar i nomi.

La nomenclatura de' corpi semplici, o che tali sono riputati, non offre difficoltà alcuna perchè non soggetta a leggi dalle quali non si possa allontanare; soltanto si può desiderare che il nome di un corpo ne esprima la proprietà la più rimarchevole, e la più esclusiva se sia possibile. Ma non è la stessa cosa nella nomenclatura dei corpi composti, che nello spirito sistematico adottato, non solamente deve esprimere la natura degli elementi, ma sino ad un certo punto la sua quantità relativa.

La cosa tuttavia è ancor assai facile quando in un composto non vi entrano che due elementi, perchè seguendo il metodo di Linneo, uno dei nomi serve a designare il genere, e l'altro la specie, o se si vuole, il primo è preso per sostantivo ed il secondo per aggettivo, ma la difficoltà cresce come il numero dei principj che entrano nelle combinazioni, e si trova molta difficoltà per designare, quando si vuol esprimere con un sol termine breve, facile a pronunziare, e ben espressivo, tre, quattro e qualche volta un maggior numero di corpi che esistono in combinazione, ed il rapporto delle loro quantità.

S'intende che per riempire tutte queste condizioni non dovrebbesi impiegare per la formazione dei nomi dei corpi composti, che la radice dei nomi dei corpi che formano questi primi, ma in questo caso sovente può accadere che il radicale d'un termine si confonda

con quello d'un altro, ed allora il significato è equivoco, e ne possono nascere errori gravi. Veritabilmente vi sono dei chimici, i quali credono, che quando in un composto si trovano quattro o cinque principj, si formano delle serie di combinazioni più semplici che s'uniscono tra di loro come se fossero corpi elementari, ma ammettendo questa supposizione, l'espressione che ne addita la natura, non ci pare tanto facile a trovare.

Se il metodo di nomenclatura chimica è difficile ad applicarsi ai corpi composti di un gran numero di principj differenti, egli è quasi impossibile nello stato attuale della scienza di farne uso per un gran numero di corpi composti dei medesimi elementi, e che non differiscono che per le proporzioni di questi ultimi. Effettivamente si vede, che non si possono designare che esprimendone coi loro nomi le proporzioni dei loro principj, e sgraziatamente ci mancano questi dati, almeno per la più gran parte delle materie vegetali ed animali. D'onde ne siegue che la nomenclatura d'una scienza non può esser terminata nè perfetta, che quando lo è essa stessa, e sgraziatamente la chimica è ancora alla culla.

I chimici hanno preso fin ora per servire di base alla loro nomenclatura i corpi che esercitano un'azione relativamente più energica sopra li altri corpi. Per esempio, l'ossigeno serve di radicale al nome di quasi tutti i composti di cui egli fa parte, così si dice ossido o acido di tale o tal altro corpo, e se quest'ossigeno può combinarsi, secondo le circostanze, in diverse proporzioni, con un altro corpo, come il sig. Proust fu il primo ad osservarlo per i metalli, si designano queste combinazioni coi nomi di primo, di secondo, di terzo ossido di tal corpo.

Gli acidi essendo agenti molto energici, hanno dato il loro nome all'insieme delle combinazioni che possono formare; così l'acido solforico forma cogli ossidi dei sali che portano il nome di *solfati*, e se vuolsi esprimere lo stato della base si dirà solfato di protossido, di deutossido di tale o tal altra sostanza. Frattanto si sono impiegate queste denominazioni per dire la stessa cosa in modo diverso che potrebbe indur in errore se non si conoscesse l'inversione che hanno sofferto. Così per esprimere che la base d'un solfato è al primo grado d'ossidazione si dice proto-solfato di tal corpo. Ora egli è evidente che la parola proto ha rapporto all'acido e non alla base, ma si convenne il contrario, ciò che è assai discaro. L'idrogeno mostrando in certi casi una energia considerevole, e formando come l'ossigeno degli acidi con alcuni corpi, si è proposto di farlo medesimamente servire di radicale al nome di questi ultimi; così le combinazioni di questo corpo collo zolfo, cloro, jodio, cianogeno, portano il nome di acidi idro-solforico, idro-clorico, e le combinazioni di questi ultimi colli ossidi o basi sono chiamate idro-solfati, idro-clorati; per verità la parola idro-solfato esprime piuttosto una combinazione d'acqua e di solfato, che d'acido idro-solforico e di base, ma si è convenuto il contrario; lo zolfo, il fosforo, il carbonio esercitando ugualmente una forte azione nella combinazione chimica, e dando dei caratteri notabilissimi a questi ultimi, sono stati impiegati per formare il nome di certe combinazioni; cioè solfuro, fosfuro, carburo di tal a tal corpo.

Ma veniamo all'opera del signor Caventou.

Quest'opera è divisa in tre parti: la prima che comprende i corpi semplici non metallici, si suddivide in due lezioni, di cui una comprende i corpi incombustibili.

stibili, ed i corpi combustibili distribuiti *in dodici paragrafi*. La seconda, formata dei metalli, è suddivisa in sei sezioni fondate sulle affinità di questi corpi per l'ossigeno: trent'otto paragrafi sono destinati ad esprimere ognuno di questi nomi.

La terza contiene tutti i radicali binari, ternari ossigenati, vale a dire gli acidi vegetali e animali, come pure le loro combinazioni colle basi.

A queste tre principali divisioni s'aggiugne un'appendice che contiene differenti prodotti vegetali, i nomi dei quali sono stati cangiati.

Per rendere più sensibile la maniera con cui i corpi sono stati classificati, il sig. Caventou ha posto in principio dell'opera una tavola dove si può vedere in un colpo d'occhio il numero, il nome dei corpi, e le combinazioni che formano gli uni cogli altri.

Finalmente l'opera è terminata da una tavola alfabetica dei nomi nuovi, e dei nomi antichi.

Secondo quanto si è esposto, si vede che quest'opera non è una nomenclatura sterile di semplici parole; i corpi vi sono disposti con un ordine fondato sulle principali proprietà, ciò che la rende più interessante per la gioventù che comincia darsi allo studio della chimica.

Ciò che distingue ancora quest'opera dalle semplici nomenclature, egli è un esposto preciso e chiaro di caratteri specifici e differenziali, appartenenti ad ognuno dei corpi semplici che il sig. Caventou ha posto ai loro articoli.

Non si può ciò nondimeno dissimulare che quest'opera avrebbe potuto essere meno voluminosa evitando molte ripetizioni (1), dispensandosi di dar dei nomi

(1) Ne dico la ragione nel mio discorso preliminare (vedasi appresso).

a certe combinazioni che non sono ancora conosciute, e che forse non sono possibili. Del resto se queste combinazioni un giorno si effettuano, esse troveranno i loro nomi già preparati. Il sig. Caventou non ha proposto verun nome nuovo, egli non ha nemmeno modificato in verun modo quelli che gli autori furono costretti di dare ai corpi che hanno scoperto, nè ai loro derivati; egli si è contentato di formarne un esatto inventario, e di disporne i corpi che ne sono l'oggetto in un ordine scientifico. Sebbene un numero assai grande di corpi che sono stati proposti dopo la prima nomenclatura metodica non sia generalmente adottato, e che sia probabile che questi nomi subiranno ancora molte variazioni prima di essere definitivamente stabiliti, tuttavia noi pensiamo che l'opera del sig. Caventou sarà utile alla gioventù che cominci lo studio della chimica, agli stranieri, per paragonare la loro nomenclatura alla nostra, ed infine per dare ai nostri successori lo stato della lingua chimica sino ad un certo segno della scienza all'epoca in cui noi viviamo.

DISCORSO PRELIMINARE

La chimica, più che ogni altra scienza, ha la sua tecnologia; la generalità delle sostanze ch'essa abbraccia, la molteplicità dei corpi che essa analizza, le fanno scoprire una prodigiosa quantità di nuovi esseri, ai quali bisogna dar dei nomi nuovi, ecco ciò che determinò a stabilire per questa scienza una nomenclatura speciale.

Questa nomenclatura, per diventare il linguaggio di tutti i chimici, deve chiaramente spiegare le idee che si vogliono trasmettere, ed i termini che s'impiegano devono essere talmente adattati a chiamar i corpi che essi designano, da non potersi loro rimproverare nè neologismo nè ambiguità.

Noi non pretendiamo già di legittimare la nomenclatura che presentiamo al pubblico; strettamente seguaci dell'uso, non ci siamo serviti che di termini generalmente ricevuti. In alcuni casi soltanto abbiamo creduto dovere impiegare dei nomi nuovi, ma osservando sempre religiosamente i principj stabiliti dai nostri gran maestri, vale a dire ricavando i nomi dalla natura medesima dei corpi che li producono, e facendone in qualche maniera dei derivati dai nomi già conosciuti e generalmente adottati.

Il corso costante e rapido che siegue la chimica,

le scoperte che si fanno in ogni giorno, la specie di rivoluzione che si prepara nel sistema delle nostre cognizioni, pare, dovessero impedire l'uscita d'una nomenclatura che può divenire incompleta ed insufficiente in poco tempo; questa considerazione tuttochè presente, non ci ha tuttavia arrestati. Molte ragioni al contrario ci hanno determinati ad intraprendere questo lavoro: primo abbiamo pensato esser cosa ben fatta che in diverse epoche lo stato delle scienze fosse segnato d'una maniera esatta. Pare che non sia cosa indifferente che in tempi i più rimoti si sappia, che nelle nostre scuole, nei nostri laboratorj ci serviamo ora di tale espressione per designare una nuova combinazione. Un'altra ragione ancor più decisiva fu il bisogno che provano le persone che cominciano lo studio della chimica, d'avere, in un quadro estremamente ristretto, tutti i nomi che esse trovano negli autori, e che intendono ripetere negli anfiteatri, nomi che sovente non possono capire perchè non conoscono le loro significazioni.

Un'altra classe di persone prova ancora sovente delle difficoltà per capire il linguaggio della nuova chimica; esse sono quelle che, avendo studiato l'antica, senza aver potuto seguire i progressi che i moderni chimici hanno fatto fare alla scienza, non ne intendono l'idioma. Un maestro in farmacia anche istruito, trovasi ben sovente imbrogliato per dire al suo allievo come si deve chiamar l'emetico secondo le nostre attuali cognizioni. Egli è sì per gli uni che per gli altri che abbiamo pubblicato questo saggio, obbligato d'altronde dalla scoperta de' nuovi corpi semplici, come il cloro,

il iodio, il boro, il fluorio, molti metalli ed un numero assai grande d'acidi vegetali. La sparizione dei muriati sopra-ossigenati dalla classe dei sali, la proprietà acidificante dell'idrogeno d'onde ne nascono gli *idracidi* (1), quella dell'azoto stesso quasi dimostrata dal sig. Gay-Lussac nel cianogeno, ed alcune altre scoperte, come si vedrà nel corso di quest'opera, provano assai qual rivoluzione abbia dovuto provar il linguaggio chimico, e quanto sia importante, per quelli che non hanno potuto seguitare i progressi della scienza, o che non la conoscono ancora, d'aver il catalogo dei termini de' quali essa si serve.

Noi non pretendiamo già d'aver inventato qualche cosa; abbiamo soltanto il merito di presentare in un sol volume i nomi attualmente impiegati. Bisognava, in un libro che noi riputiamo elementare, e fatto per esser consultato in ogni momento, osservare un ordine chiaro e metodico. In queste sorte d'opere l'ordine alfabetico è il più comodo; ma se l'avessimo semplicemente seguito, non avremmo presentato che un'arida nomenclatura, una serie di termini che non avrebbe

(1) Il sig. Thénard non crede alla proprietà acidificante dell'idrogeno; questo celebre professore fonda la sua opinione sopra la tendenza che ha questo corpo per portarsi al polo negativo quando si sottomettono le sue combinazioni binarie all'azione della pila, proprietà assolutamente opposta a quella dell'ossigeno, che si porta sempre al polo positivo, d'onde conchiude, che l'idrogeno negli idracidi, ben lungi dall'essere acidificante, sarebbe al contrario acidificato dai corpi coi quali è combinato; tuttavia essendo più generalmente adottata l'opinione contraria, noi abbiamo dovuto considerarlo sotto questo punto di vista. *Nota dell'autore.*

potuto servire all'istruzione: abbiamo dunque preferito l'ordine stabilito secondo le cognizioni attuali, vale a dire di passare dal semplice al composto, per occuparci in seguito delle combinazioni binarie e ternarie. Descrivendo molto in ristretto la natura e proprietà d'un corpo, abbiamo presentato in un medesimo capitolo tutte le combinazioni di cui è suscettibile, di modo che in un colpo d'occhio si possono vedere tutti i prodotti di questo stesso corpo: così all'articolo *cloro*, per esempio, si troveranno tutte le combinazioni, sia come corpo semplice, sia allo stato d'ossido, d'acido o idracido, e non si avrà bisogno di ricorrere a quattro o cinque differenti articoli per trovare i *cloruri*, gli *ossi-cloruri*, gli *idro-clorati*, i *sopra* o i *sotto-clorati*, e *idro-clorati*, inconveniente che non si sarebbe potuto evitare seguendo l'ordine alfabetico. Questo metodo ci ha obbligati, è vero, a qualche ripetizione; ma esse erano inevitabili. Frattanto affinchè colui, che avrebbe soltanto bisogno di conoscere la sinonimia d'un termine antico o nuovo, non abbia bisogno di consultare il capitolo delle combinazioni, abbiamo terminata quest'opera con una tavola alfabetica, ove tutti i nomi sono posti secondo quest'ordine, sia che dessi appartengano alla nuova nomenclatura, sia che appartengano alle antiche, sempre coi nomi corrispondenti nell'una e nell'altra; e perchè si possa subito decidere se i nomi sono antichi o nuovi, abbiamo distinto quest'ultimi col carattere *italico*.

Noi faremo tuttavia osservare che quando la sinonimia d'un corpo composto, la di cui esistenza non è più ammessa, per ciò che riguarda particolarmente

li ossidi metallici, bisognerà sempre ricorrere all'articolo del metallo medesimo, ove si troveranno le spiegazioni proprie a schiarire l'antica e la nuova maniera di considerare i corpi sui quali si vuole istruire. Così per esempio, non si troverà nella tavola il protossido rosso di titano, giacchè più non esiste; ma abbiamo avuto cura di dirne il motivo parlando del titano ecc.

Senza nostra circospezione a niente presentare che non fosse già generalmente ammesso, avremmo creduto necessario di fare qualche leggier mutazione al metodo impiegato dal sig. Thénard per designare i gradi d'ossidazione dei metalli nei sali; perchè così lo raecomandano gl'illustri autori della nomenclatura pubblicata nel 1787, il merito dei nomi è di ben esprimere la natura della sostanza che si vuole far conoscere: non è dunque indifferente, di far precedere, per esempio, i termini *proto* o *deuto* ai nomi dei sali, per designare il grado d'ossidazione dei metalli o delle basi unite agli acidi; si sentirà facilmente esservi un gran divario tra *deuto-solfato di potassio*, e *solfato di deutoossido di potassio*: nel primo caso si potrebbe riconoscere un sale esistente con doppia quantità d'acido, senza conoscere il grado d'ossidazione del metallo; mentre che nel secondo vi vediamo un sal neutro formato dalla combinazione dell'acido solforico col deutoossido di potassio; lo stesso si deve dire dei *proto-solfati*, e generalmente di tutti i sali denominati secondo questo medesimo principio. Ma questa nomenclatura sarebbe forse nemmeno senza inconvenienti, e come l'osservò il sig Thénard, essa è lunga e quasi

impraticabile per la denominazione dei sali ternari: ed è ciò che ci ha impegnati a rinunziarvi: una volta convenuto d'altronde, di sempre far rapportar i vocaboli *proto* o *deuto* alla quantità d'ossigeno della base e non all'acido, ogni errore diventa impossibile (1). Così, re-

(1) Tuttavia faremo osservare che vi sono dei casi in chimica, ove per esser intelligibile, si è obbligato di rivenire al metodo che avremmo desiderato veder adottare: fortunatissimamente sono rari, almeno nello stato attuale delle nostre cognizioni, imperciocchè se fosse altrimenti si vedrebbe obbligato, per la chiarezza ed esattezza, di sacrificare a quest'ultimi l'avvantaggio della brevità che distingue il modo di nomenclatura che noi abbiamo seguito nel corso di quest'opera.

Finora noi conosciamo appena, che il sal d'acetosa che possa esser offerto come un esempio ben sensibile; ma basterà, io credo, per fare distinguere fino a che punto possono esser fondati i nostri giusti timori. Questo sale, altrimenti chiamato *sopra-protossalato di potassio*, è suscettibile di combinarsi ancora con maggior dose d'acido, che il sig. Wollaston ha calcolata per 4. Quando trattasi di solo esprimere nello stesso tempo il grado d'ossidazione del potassio, si trova che la nomenclatura del sig. Thénard può presentare alcune difficoltà, ed è questo il solo motivo della nostra proposizione. Effettivamente: *sopra-protossalato di potassio* designa bene, secondo il sig. Thénard, la combinazione dell'acido ossalico in eccesso col protossido di potassio, poichè si è convenuto di far sempre rapportare le parole *proto*, *deuto*, *trito*, ecc. che precedono gli acidi, al grado d'ossidazione dei metalli; ma secondo questo principio medesimo, la denominazione di *tetrossalato di protossido di potassio* diventa eziandio incomoda ad indovinare, e ci troviamo anche in diritto di trarne questa conclusione, che havvi errore, o contraddizione con ciò che si era antecedentemente convenuto; perchè non si può più far rapportare *tetro* alla quantità d'acido, che *proto* al grado d'ossidazione del metallo. Questo non diventa più un problema così difficile a risolvere per coloro che sanno che il potassio non è suscettibile d'un quarto grado d'ossidazione. Ma supponendo che quest'ossido esista, e che sia suscettibile

sta costante che quando dicesi *proto* o *deuto-solfato*, *proto* o *deuto-idro-clorato*, ecc., ecc., questi termini sono per designare il grado d'ossidazione delle basi e non la quantità dei corpi componenti.

Si sa che la denominazione d'acido nitrico non fu conservata dai chimici francesi che per rispetto all'usanza, quantunque ne abbiano ben conosciuto i difetti; essi avevano pure fatto osservare che le denominazioni degli acidi muriatico, fluorico, boracico e prussico, come pure le loro combinazioni colle basi, sarebbero suscettibili di variazione se un giorno si venisse a conoscere la natura dei loro radicali, che

di combinarsi col medesimo acido ossalico e nelle stesse proporzioni, noi chiameremo, partendo sempre dall'istesso principio, come si esprimerà in una sol volta e le quattro dosi d'acido ed il quarto grado d'ossidazione del potassio?... Noi crediamo questo ben difficile, particolarmente se il medesimo sale poteva esistere colla quantità d'acido ossalico necessaria a quella che forma il sale d'acetosa.

Frattanto senza troppo far prevalere il cangiamento che noi ci eravamo proposti di sottomettere, noi crediamo poter far sparire col nostro metodo le difficoltà che si presentano qui sopra; imperciocchè, se noi diciamo *surossalato di protossido di potassio*, ci diventa facilissimo il dire *tritossalato di protossido di potassio*, *tetrossalato di protossido di potassio*, senza temere di non essere intelligibile; supponendo anche un 3 e 4 grado d'ossidazione nel metallo, le denominazioni sarebbero sempre precisissime e chiarissime.

S'indovinerebbe facilmente di qual natura sarebbero i composti chiamati *sopra-ossalato di deuto*, *trito* o *tetrossido di potassio*, o *deuto*, *trito*, *tetrossalato di deuto*, *trito* o *tetrossido di potassio*, ecc.: quest'osservazione diverrebbe applicabile a tutti gli altri sali che sarebbero suscettibili di passare nei medesimi periodi, e sarebbe sempre facile secondo questo principio d'esprimere la loro composizione.

Nota dell'autore.

erano probabilmente uniti all'ossigeno secondo la loro ipotesi. Lo stesso dicasi degli alcali e delle terre che sono stati posti nella classe dei corpi semplici, quantunque si fosse tuttavia assai persuaso che essi non lo erano. L'idea che questi corpi non potevano essere che ossidi metallici era già stata concepita da *Lavoisier*: questo profondo genio lo aveva fatto presentire, dicendo che la grande indifferenza degli alcali e delle terre per l'ossigeno poteva ben esser un segno che ne erano già saturati. Quando quei celebri chimici producevano sì grandi innovazioni tutto pareva straordinario, e non si era ancora, per così dire, assuefatto ai rapidi progressi della scienza; si faceva una gran rivoluzione che rovesciava tutte le idee ricevute; i dotti dovevano in qualche maniera avere dei riguardi per non biasimare in un momento delle abitudini alle quali molte persone erano attaccatissime. Ora queste considerazioni più non esistono, ed i principj che hanno determinato l'adozione delle altre denominazioni dovrebbero egualmente prevalere per tutte le sostanze di cui conosciamo meglio i principj costituenti.

Se non avessimo assunto l'impresa di nulla innovare, noi avremmo proposto di chiamare l'acido nitrico *acido azotico*; e *acido azotoso* l'acido nitroso; questa denominazione sarebbe in tutto conseguente ai principj, e, in buona nomenclatura, ne risulterebbe che in luogo di nitrati, chiameremmo *azotati* le combinazioni dell'acido nitrico colle diverse basi, e *azotiti* quelle dell'acido nitroso con queste medesime basi; questi nomi non offenderebbero l'orecchio, darebbero una giusta idea dei corpi componenti, e sarebbero

conseguenti ai principj stabiliti dai nostri più gran maestri.

Egli non è lo stesso per le sostanze conosciute, ma ancora innominate ; bisogna ben designarle , come pure le loro combinazioni diverse : tale è l'acido che il sig. Braconnot di Nancy ha scoperto nella putrefazione di molte sostanze vegetali. Questo laborioso chimico , e buon cittadino , aveva proposto d'onorare la sua città del nome della sua scoperta , ed aveva chiamato il suo acido *acido nanceico* ; ma la sua esistenza non essendo ancor stata perfettamente confermata dai chimici , la sua denominazione , d'altronde viziosa , non è stata accettata ; adottandola si ricadrebbe nell'inconveniente delle nomenclature insignificanti , di dare i nomi delle città e degli uomini alle sostanze , in luogo di nomi che designino o i loro caratteri o le loro proprietà fisiche. Abbiamo dunque cercato un termine che esprimesse bene la natura dell'acido del sig. Braconnot, od almeno la sua origine. Nostro amico e collaboratore sig. Pelletier ci ha proposto di chiamarlo acido *zumico* o *zimico* (1) dalla parola greca ζύμη

(1) Si dirà senza dubbio che queste denominazioni potrebbero ugualmente convenire all'acido carbonico e acetico, che sono anche prodotti dalla fermentazione ; ma quest'obbiezione non è che apparente , e per conseguenza non esatta ; imperciocchè, indipendentemente da ciò che questi acidi sono somministrati, il primo dalla fermentazione del principio mucoso-zuccherino , il secondo da quella dei liquori vinosi, si producono anche in molte altre circostanze ; mentre che l'acido del sig. Braconnot non si forma specialmente che in certe materie vegetali abbandonate all'accrescenza, come le bietole , i fagioli , ecc.

Nota dell'autore.

zumé, fermento. Così, in luogo d'acido nanceico, diremo *acido zumico*, e *zumiati* in luogo di nanceati.

Pare che questo nome è stato trovato esatto dal sig. Tomson, chimico inglese, perchè lo ha ammesso alcuni anni dopo nel suo trattato di chimica, senza far menzione di qual sorgente l'aveva tratto.

Quando li alcali e le terre erano riguardati come corpi semplici, si era trovato naturalissimo di collocare l'ammoniaca dopo di essi; ma dappoi che è provato che sono degli ossidi, la classificazione dell'ammoniaca è divenuta più incomoda. Egli è in un'opera di questa natura, che quest'incomodo si è fatto soprattutto con veemenza sentire, non solo per riguardo all'ammoniaca, ma ancora del cianogeno e della numerosa serie degli alcali organici scoperti in questi ultimi anni. Così non si troverà dunque sorprendente che noi abbiamo seguito, in questa seconda edizione, il medesimo corso che nella prima, e rinchiuso in un decimoquarto paragrafo tutte le basi salificabili vegetali.

Dopo aver esposto le ragioni che ci determinarono ad intraprendere quest'opera ed i motivi che ci fecero preferire tal o tal altra denominazione, ci resta a far conoscere in breve l'ordine che noi abbiamo seguito nella disposizione delle materie.

L'opera è divisa in tre grandi divisioni.

La prima comprende 1.^o i corpi semplici non metallici: essa si suddivide in due sezioni: 1.^o i corpi incombustibili; 2.^o i corpi combustibili; il tutto compreso in quattordici paragrafi, compresi il cianogeno, ammoniaca, e li alcali vegetali, i quali, come

abbiamo detto, sono posti in seguito ai corpi semplici. La seconda comprende tutti i metalli o corpi combustibili metallici; essa si suddivide in sei sezioni:

1.^o Sette metalli i di cui ossidi sono appena ridut-
tibili;

2.^o Sei metalli che assorbono l'ossigeno ad una temperatura quantunque sia elevata, e che decompongono l'acqua alla temperatura in cui noi viviamo;

3.^o Cinque metalli che, come quelli della sezione precedente, si combinano all'ossigeno ad un calor rosso, e che non decompongono l'acqua che a questa temperatura elevata;

4.^o Tredici metalli che non decompongono l'acqua, a qualunque siasi temperatura, ma si combinano facilmente coll'ossigeno;

5.^o Quattro metalli che non hanno azione veruna sull'acqua, che s'ossidano ad un dato grado di calore, ed i di cui ossidi si riducono ad una elevata temperatura;

6.^o I metalli sopra i quali l'aria e l'acqua non hanno azione alcuna, a qualunque siasi temperatura, ed i di cui ossidi si riducono ad un calor poco elevato: e se ne contano sei.

Così la seconda divisione comprende quarant'un paragrafo che fanno il giusto numero dei metalli, senza frattanto comprendervi il *tantalio*, di cui se ne parla separatamente, ma che al giorno d'oggi trovasi confuso col colombo.

La terza divisione contiene tutti i radicali binari e ternari ossigenati, vale a dire, li acidi organici o ve-

getali ed animali, come pure le loro combinazioni colle basi.

A queste tre grandi divisioni è aggiunto un'appendice che contiene i diversi prodotti vegetali ed animali, i di cui nomi hanno sofferto dei cangiamenti.

Per facilitare lo studio di questa classificazione, abbiamo perciò formato una tavola posta al principio di quest'opera, nella quale in un sol colpo d'occhio si scorge la classificazione, i nomi ed il numero dei corpi, come pure le combinazioni che essi formano coi due principj comburenti, e, a quest'ultimo stato, colle basi.

Finalmente, come l'abbiamo già detto prima, termineremo l'opera con una tavola sinonimica ove i nomi nuovi ed antichi sono posti senza distinzione per ordine alfabetico, nella quale si è avuto cura di distinguere i nomi nuovi con caratteri *italici*.

TAVOLA GENERALE

DEI CORPI SEMPLICI E DELLE LORO COMBINAZIONI, CONTENENTE TRE GRANDI DIVISIONI SECONDO IL PIANO DI QUEST'OPERA

I.^a DIVISIONE. Corpi semplici non metallici.

II.^a DIVISIONE. Corpi semplici metallici.

III.^a DIVISIONE. Radicali binari e ternari acidificati, combinati colle basi.

COMBINAZIONI						COMBINAZIONI					
DEI CORPI SEMPLICI	DEI CORPI SEMPLICI CON L'OSSIGENO	DEI CORPI OSSIGENATI COLLE BASI	CON L'IDROGENO	DEI CORPI IDROGENATI COLLE BASI	DEI CORPI SEMPLICI NON OSSIGENATI TRA DI LORO	DEI CORPI SEMPLICI	DEI CORPI SEMPLICI CON L'OSSIGENO	DEI CORPI OSSIGENATI COLLE BASI	CON L'IDROGENO	DEI CORPI IDROGENATI COLLE BASI	DEI CORPI SEMPLICI NON OSSIGENATI TRA DI LORO

Tutti questi metalli sono suscettibili di combinarsi fra loro e formar delle leghe.

Tutti questi metalli sono suscettibili di combinarsi fra loro e formar delle leghe.

SPIEGAZIONE DELLA TAVOLA

La difficoltà di poter stabilire un giusto accordo tra il titolo generale *combinazioni* e le sei grandi colonne che le corrispondono, ci ha impegnati a dare questo schiarimento, che potrà essere di qualche utilità, più particolarmente per i principianti.

Questa tavola non essendo che una ripetizione delle disposizioni generali di quest'opera, abbiamo in primo luogo messo in principio le tre grandi divisioni che la compongono. Si è in seguito posto ciascuna di queste divisioni, secondo il loro ordine numerico, alla parte lateral sinistra delle sei colonne; e, col mezzo di tre grappè, esse contengono tutti i corpi che le formano. Vengono dopo le suddivisioni che, sotto il nome di *sezioni*, comprendono in particolare dei corpi che, quantunque della medesima classe, offrono tuttavia dei caratteri differenti.

Queste diverse sezioni spettano immediatamente alla prima colonna, che contiene tutti i corpi semplici, fra i quali sono disposti i radicali binari e ternari, che, combinati all'ossigeno formano li acidi organici, altrimenti chiamati *acidi vegetali ed animali*. Abbiamo in ciò creduto seguire l'esempio di Fourcroy, nella tavola che formò nel 1787, all'epoca della grande rivoluzione in chimica, e nella quale si servì, per es-

ser più metodico, del termine generico *radicale*, al quale aggiunse i diversi nomi degli acidi vegetali ed animali.

La seconda colonna contiene tutte le diverse combinazioni che formano i corpi coll'ossigeno: e vi si vedono i loro ossidi, ed i loro acidi, se sono suscettibili di formarne con questo corpo comburente, i loro nomi ed il loro numero.

Nella terza colonna si sono descritti i risultati dell'unione degli ossidi degli acidi ossigenati colle differenti basi; senza nominarli tutti, si è almeno dato il nome generale che portano in chimica.

L'idrogeno essendo ora considerato suscettibile d'acidificare alcuni corpi semplici e composti, si è anche dovuto, come per l'ossigeno, consacrare una colonna a questo genere di combinazioni; e si sono ugualmente comprese quelle che non sono acide, come pure quelle che sono solide o gazoze: esse formano la quarta colonna.

La quinta colonna non è assolutamente che un'opposizione della precedente, cioè a dire vi si sono disposte quelle di queste combinazioni idrogenate che, unite alle basi salificabili, possono formar dei sali.

Finalmente havvi la sesta colonna, nella quale si vedono le combinazioni dei corpi combustibili semplici fra di loro.

Dopo aver indicato lo scopo di ciascuna di queste colonne ed il loro uso speciale, diremo in poche parole quali sono quelle alle quali si deve far rapportare la parola *combinazioni*, che pare, per la sua posizione, appartenere a tutte.

Si dirà dunque *combinazioni dei corpi semplici della prima colonna coll'ossigeno della seconda colonna*, che le rinchiude tutte.

Dipoi : *combinazioni dei corpi ossigenati colle basi* : esse sono indicate nella terza colonna.

In seguito , per evitare la ripetizione della prima colonna dei corpi semplici , si tornerà indietro , e si dirà : *combinazioni dei corpi semplici coll'idrogeno* , che formano la quarta colonna ; e *quelli dei corpi idracidificati colle basi* , che costituiscono la quinta colonna.

Finalmente, dal titolo della sesta colonna, facilmente si vede che essa si rapporta direttamente alla parola *combinazioni*.

NUOVA NOMENCLATURA CHIMICA



CORPI SEMPLICI

Fra i corpi della natura, avviene un certo numero che, sinora, hanno resistito a tutti i mezzi chimici di decomposizione: questi corpi devono dunque riguardarsi attualmente come semplici, quantunque sia cosa probabilissima, che coll'andar del tempo, parecchi d'essi si troveranno formati dalla riunione di sostanze forse ancor incognite. L'esperienza ci conferma giornalmente questa verità, ed i lavori dei celebri Vauquelin, Klaprot, Berthollet, Thénard, Gay-Lussac, Dulong, Chevreul ecc., ecc., ne somministrano numerose prove. Le terre e gli alcali, per esempio, erano non ha guari considerati come corpi semplici; il sig. Davy ha dimostrato che essi sono il risultato della combinazione dell'ossigeno con sostanze metalliche.

Noi non rapporteremo li sperimenti che si sono fatti per giugnere a queste scoperte; questo non entra nel piano di questo lavoro: noi dobbiamo soltanto limitarci a dare i nomi dei corpi semplici conosciuti sino al giorno d'oggi, e delle loro diverse combinazioni.

NOMI DEI CORPI SEMPLICI

secondo l'ordine d'affinità per l'ossigeno, e la classificazione adottata e seguita dal sig. Thénard.

PRIMA DIVISIONE

Ossigeno.	Selenio.
Idrogeno.	Cloro.
Boro.	Iodio.
Carbonio.	Azoto.
Fosforo.	Fluorio.
Zolfo.	

SECONDA DIVISIONE

Silicio.	Tunsteno.
Zirconio.	Colombio.
Alluminio.	Tantalio.
Ittrio.	Antimonio.
Torinio.	Urano.
Glucinio.	Cerio.
Magnesio.	Cobalto.
Calcio.	Titano.
Stronzio.	Bismuto.
Bario.	Rame.
Litio.	Telluro.
Sodio.	Nikelio.
Potassio.	Piombo.
Manganese.	Mercurio
Zinco.	Osmio.
Ferro.	Argento.
Stagno.	Palladio.
Cadmio.	Rodio.
Arsenico.	Platino.
Moliddeno.	Oro.
Cromo.	Iridio.

PRIMA DIVISIONE

SEZIONE PRIMA

§ I. OSSIGENO (1).

Fra i corpi semplici i più universalmente sparsi, il più conosciuto, quello che esercita una maggior influenza in chimica, egli è senza dubbio l'ossigeno; egli è ad un tempo stesso la base e l'agente che la natura impiega per comporre o per modificare i varj corpi, e, sotto questo doppio rapporto, deve occupare il primo posto fra tutti i corpi semplici; noi cominceremo in primo luogo per enumerare le diverse sue combinazioni.

Non si può ottenere che allo stato di gaz, per la sua grande affinità per il calorico; è invisibile, inodoroso, suscettibile di grandissima espansione, di un peso specifico di 0,00135, quello dell'acqua essendo 1,00000; egli è uno dei principj costituenti l'aria atmosferica che noi respiriamo, come pure delle sostanze vegetali ed animali; è indispensabile alla respirazione ed alla com-

(1) La scoperta di questo gaz la dobbiamo a Priestley, quantunque sia stato contemporaneamente trovato nel 1774 da Schéele. Priestley lo chiamò *aria deflogisticata*, e Schéele le diede il nome d'*aria del fuoco*, altri quello d'*aria vitale* o *aria pura*. Si diede poi a questo gaz il nome d'ossigeno, quando si credeva che solo concorresse alla formazione di tutti gli acidi, e che fosse il solo generatore di questi; ora questa denominazione più non converrebbe essendosi riconosciuto esservi degli acidi, i quali non contengono un atomo d'ossigeno; il solo uso lo conservò non avendo riguardo al significato della sua etimologia. L.

bustione ; può generalmente combinarsi coi corpi semplici ; forma allora dei composti chiamati *ossidi* o *acidi*, secondo le proprietà di cui essi sono dotati. Li ossidi si chiamano *protossidi* quando sono al primo grado d'ossidazione , *deutossidi* quando sono al secondo , *tritossidi* al terzo, finalmente *tetrossidi* al quarto grado d'ossidazione. I *tetrossidi* sono pochissimi e si contesta persino l'esistenza di quelli che sono stati riconosciuti per tali ; con maggior ragione, non si conosce grado di ossidazione superiore.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Ossigeno	}	Empireo.
		Principio sorbibile.
		— acidificante.
		— respirabile.
		Aria deflogisticata.
	}	— vitale.
		Ossigeno.
Ossido		{
	{	Fiori metallici.
	{	Termossidi.
Protossidi	}	Ossidi al minimo.
		{
Deutossidi	}	Ossidi al massimo (1).
		{
Tritossidi	}	Ossidi al terzo grado di
		{
Tetrossidi	}	Ossidi al quarto grado di
		{
Acidi.		

(1) Queste espressioni ossido al *minimo*, o al *massimo*, si applicano principalmente agli ossidi dei metalli suscettibili di due soli gradi d'ossidazione.

PROTOSSIDI

o primo grado d'ossigenazione dei corpi.

Protossido d'idrogeno.	Acqua.												
— di carbonio	<table style="border: none;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Ossidulo di carbonio.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Gaz ossido di carbonio.</td> </tr> </table>	}	Ossidulo di carbonio.	}	Gaz ossido di carbonio.								
}	Ossidulo di carbonio.												
}	Gaz ossido di carbonio.												
— di fosforo.	Ossido bianco di fosforo.												
— di zolfo	<table style="border: none;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Ossido rossiccio di zolfo.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">(<i>Esistenza dubbiosissima</i>).</td> </tr> </table>	}	Ossido rossiccio di zolfo.	}	(<i>Esistenza dubbiosissima</i>).								
}	Ossido rossiccio di zolfo.												
}	(<i>Esistenza dubbiosissima</i>).												
— di cloro o acido cloroso (1)	<table style="border: none;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Euclorina (<i>Sig. Davy</i>).</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Acido muriatico sopra-ossigenato.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Cloruro d'ossigeno (<i>Chevreul</i>).</td> </tr> </table>	}	Euclorina (<i>Sig. Davy</i>).	}	Acido muriatico sopra-ossigenato.	}	Cloruro d'ossigeno (<i>Chevreul</i>).						
}	Euclorina (<i>Sig. Davy</i>).												
}	Acido muriatico sopra-ossigenato.												
}	Cloruro d'ossigeno (<i>Chevreul</i>).												
— d'azoto	<table style="border: none;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Gaz nitroso deflogisticato.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Ossido gazzoso di nitrogeno.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">— nitroso.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">— di settono.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Ossidulo d'azoto.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Gaz ossido d'azoto.</td> </tr> </table>	}	Gaz nitroso deflogisticato.	}	Ossido gazzoso di nitrogeno.	}	— nitroso.	}	— di settono.	}	Ossidulo d'azoto.	}	Gaz ossido d'azoto.
}	Gaz nitroso deflogisticato.												
}	Ossido gazzoso di nitrogeno.												
}	— nitroso.												
}	— di settono.												
}	Ossidulo d'azoto.												
}	Gaz ossido d'azoto.												
— di silicio	<table style="border: none;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Acido silicico, secondo alcuni chimici.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Terra vetrificabile.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">— selciosa.</td> </tr> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 0.5em;">Selce.</td> </tr> </table>	}	Acido silicico, secondo alcuni chimici.	}	Terra vetrificabile.	}	— selciosa.	}	Selce.				
}	Acido silicico, secondo alcuni chimici.												
}	Terra vetrificabile.												
}	— selciosa.												
}	Selce.												

(1) V'esiste un altro ossido di cloro meno ossigenato che ottiensi trattando il clorato di potassa coll'acido solforico, esso è stato scoperto dal sig. conte Stadion; ma secondo Davy, pare che questo ossido non sia altro che un miscuglio di cloro e di protossido di cloro o acido cloroso.

Nota dell'autore.

Protossido di zirconio	{	Terra di giargone. Zirconia.
— d'alluminio	{	Terra dell'allume. Allumina calcinata. Argilla pura.
— di torinio.		Torinia.
— d'ittrio.		Ittria.
— di glucinio.		Glucina.
— di magnesio.	{	Magnesia bianca. — calcinata.
— di calcio	{	Terra calcare. Calce. Calce viva.
— di stronzio		Stronziana pura.
— di bario	{	Barita caustica. — pura.
— di litio	{	Litina (<i>Arfewsdon</i>). Littion.
— di sodio	{	Soda caustica — pura.
— di potassio	{	Potassa caustica. Pietra da cauterio.
— di manganese	{	Ossido bianco di mangane- nese.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Protossido di zinco (1)	}	Nihil album.	
		Ponfolice.	
		Lana filosofica.	
		Fiori di zinco.	
		Ossido di zinco.	
— di zinco al massimo		— di zinco al massimo	
— bianco di zinco.		— bianco di zinco.	
— di ferro (2).			
— di stagno	}	Ossido bigio carico di stagno (<i>Proust</i>) (3).	
— di cadmio	}	Ossido giallo di cadmio.	
			Bruno di cadmio (<i>Stromeyer</i>).
— d'arsenico	}	Arsenico.	
			Ossido bianco d'arsenico.
			Acido arsenioso.
— di moliddeno.		Ossido bruno di moliddeno.	
— di cromo.		— verde di cromo.	
— di tunsteno.		— nero di tunsteno.	
— di colombio.		— nero di colombio.	

(1) L'antico protossido di zinco, ossido *bigio* di zinco, non è più ammesso dai chimici; si è riconosciuto essere il risultato d'un miscuglio di zinco metallico e d'ossido bianco di zinco.

(2) Il protossido di ferro è bianco, non esiste che allo stato d'idrato, e passa con somma facilità ad un maggior grado d'ossidazione, quando viene esposto al contatto dell'aria atmosferica. Quest'ossido fa la base del vitriolo verde del commercio. *N. dell'autore.*

(3) Calce di stagno.

		Fiori di butirro d'antimonio
		Polvere emetica.
		Mercurio di vita.
		Polvere angelica.
		— d'Algaroth.
Protossido d'antimonio	}	Ossido bianco d'antimonio
		Fiori d'antimonio.
		Ossido bigio-bianco d'antimonio.
		— d'antimonio minore di Proust.
		Ossido nero d'urano.
— d'urano.		— bianco di cerio.
— di cerio.		
— di cobalto	}	— bigio di cobalto
		(Proust).
— di titano	}	— bianco di titano (1).
		Deutossido di titano.
— di bismuto	}	Ossido giallo di bismuto (2).
		Deutossido di bismuto.
— di rame	}	Ossido giallo ranciato di rame (Proust).
— di telluro.		— bianco di telluro.
— di nikelio o nicolo.		— bruno di nikelio (3).
	}	Massicot.
— di piombo		Ossido giallo di piombo.
		— di piombo semivitreo.
		Litargirio.

(1) Il protossido rosso di titano non è più ammesso dai chimici; l'ossido bianco di titano chiamasi ora acido titanico. (Rose).

(2) L'antico protossido bigio non è più ammesso.

(3) L'antico ossido bigio-verdognolo non è più ammesso come i due precedenti.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Protossido di mercurio (1)	}	Etiope.
		Ossido bigio-nericcio di mercurio.
— d'osmio.		— bianco d'osmio.
— d'argento	}	— giallo-verdiccio o oliva carico d'argento (2).
— di palladio.		— azzurro di palladio.
— di platino.		— verde di platino (<i>Che- nevix</i>).
— d'oro.		— violaceo d'oro.
— d'iridio.		

DEUTOSSIDI

o secondo grado d'ossigenazione dei corpi.

Deutossido d'idrogeno . .	}	Acqua ossigenata.
		Perossido d'idrogeno (<i>The- nard</i>).
— di fosforo.		Ossido rosso di fosforo.
— di bario.		Perossido di barita.
— di calcio	}	Non conosciuti altre volte,
— di stronzio		così chiamati all'epoca della loro scoperta (<i>The- nard</i>).
— di sodio	}	Ossido gialliccio di sodio.
		Antico tritossido di sodio.

(1) Chiamasi anche mercurio cinereo del moscato. *L.*

(2) L'antico protossido nericcio non è più ammesso. *Nota dell'autore.*

Deutossido di potassio	}	Ossido giallo-verdiccio di potassio.
— di manganese.		Antico tritossido di potassio — bruno di manganese.
— di ferro	}	Ossido di ferro nero.
— di stagno.		Etiopie marziale.
	}	Ossido bianco di stagno.
— d'antimonio		— bianco d'antimonio per il nitro.
		— d'antimonio maggiore (<i>Proust</i>).
		— antimonio diaforetico.
— d'urano	}	Acido antimonioso.
— di cerio.		Ossido giallo citrino di urano.
— di colbalto.		— bruniccio di cerio.
— di rame.		— nero di cobalto.
		— bruno di rame.
— di piombo	}	Minio.
		Ossido rosso di piombo.
— di mercurio (1)	}	Precipitato rosso.
		Ossido nitroso di mercurio.
		— di mercurio rosso.
— di platino.		— giallo di platino.
— di rodio.		
	}	— giallo d'oro.
— d'oro		— giallo d'oro allo stato d'idrato.
		— bruno d'oro allo stato anidro.

(1) Quest'ossido chiamasi pure precipitato per se, e precipitato per l'acido nitroso.

TRITOSSIDI

o terzo grado d'ossigenazione dei corpi.

Tritossido di manganese	{	Poco conosciuto altre volte. Ossido bruno-nericcio.
— di ferro	{	— di ferro rosso. Colcotar. Rosso d'Inghilterra. Ferro oligisto. Croco di marte astringente.
— di antimonio	{	Ossido gialliccio d'antimonio. Acido antimonico di Berzelius. Sconosciuto altre volte.
— di rame	{	Ossido nuovamente scoperto dal sig. <i>Thénard</i> : di color bruno-giallo carico.
— di piombo.		Ossido pulce di piombo.
— di rodio.		Antico protossido di rodio.

TETROSSIDI

o quarto grado d'ossigenazione dei corpi.

Tetrossido di manganese .	}	Sapone dei vetraj. Ossido nero di manganese. Perossido di manganese. Ossido di manganese (1).
---------------------------	---	--

ACIDI.

Acido borico	}	Sale di vitriolo narcotico. Sal sedativo. Acido del borace. — boracino. — boracico.
— carbonico	}	Gaz silvestre. Spirito silvestre. Aria fissa. — fissata. Acido aerico. Aria mefitica. Acido atmosferico. — cretoso. — carbonoso.
— ipofosforoso.		

(1) Indipendentemente da quest'ossido di manganese, i chimici ne ammettono ancora un quinto molto più ossigenato, e che fa le funzioni d'acido nel camaleonte minerale, poichè satura la potassa. Non si è potuto isolare questo acido che i signori Edwards e Chévillet hanno proposto di chiamare *acido manganesico*. *Nota dell'autore.*

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido ipofosforico	}	Antico acido fosforico li- quido.
		Acido fosfatico (<i>Dulong</i>).
— fosforico	}	— dell'urina.
		— uretico.
		— fosforico.
— fosforoso	}	— fosforico flogisticato.
		— volatile.
— iposolforico	}	Acido prodotto dall'azione dell'acido solforico sopra l'alcoole nella formazione dell'etere solforico, ecc.
— solforico	}	Spirito di vitriolo.
		Olio di vitriolo.
		Acido dello zolfo.
		— vitriolico.
— solforico <i>anidro</i>	}	— solforico glaciale.
		— — di Northausen. (<i>Bussy</i>).
— iposolforoso.	}	Acido dei solfiti solforati (<i>Gay-Lussac</i>).
— solforoso	}	Spirito di zolfo per cam- pana.
		Acido vitriolico flogisticato.
		— — volatile.
	}	— solforoso volatile.
— selenico	}	Acido unico prodotto dalla combinazione del selenio coll'ossigeno (<i>Berzelius</i>).
— clorico (<i>Gay-Lussac</i> e <i>Davy</i>)	}	Acido muriatico iper-ossi- genato.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido clorico ossigenato .	}	Scoperto nel 1816 dal sig. conte <i>Stadion</i> .	
— cloroso		Acido muriatico sur-ossigenato. Protossido di cloro.	
— fulminico (<i>Liebige Gay-Lussac</i>).	}	Acido dei fulminati (<i>V. ammoniaca</i>).	
— iodico.		Ossiodina (<i>Davy</i>).	
— nitrico	}	Acqua forte. Spirito di nitro. Acido nitroso. — — bianco. — — deflogisticato. Ossi-settonico (<i>Brugnatelli</i>)	
— nitroso		Spirito di nitro fumante. Acido nitroso flogisticato. — — rutilante. — — fumante. Deutossido d'azoto.	
— ipo-nitroso		Acido scoperto dal sig. <i>Gay-Lussac</i> . Non esiste che in istato di combinazione.	
— cianico (<i>Gay-Lussac</i>)(1)		}	La sua esistenza è soltanto supposta.
— cloro-cianico (<i>Gay-Lussac</i>).			Acido prussico ossigenato.

(1) Secondo nuove curiosissime sperienze fatte dai signori *Gay-Lussac* e *Liebig*, l'acido cianico combinato col mercurio o l'argento metallico, formerebbe un nuovo acido le di cui combinazioni colli ossidi d'argento e di mercurio sarebbero ciò che noi chiamiamo argento e mercurio fulminanti; questi autori hanno chiamato questo nuovo acido *fulminico*.

Nomenclatura attuale

Acido arsenico.

— nitro-idro-clorico

— moliddoso

— moliddico

— cromatico.

— tungstico

— titanico (*Rose*).

— columbico.

— tellurico (*Berzelius*).— sorbico (*Donovan*).

— acetico

— malico

— idrossantico (*Zeis*).*Nomenclatura antica*

Acido arsenicale.

Acqua regia.

Acido regalino.

— nitro-muriatico.

Ossido azzurro di moliddeno (*Buchholz*).

Acido del wolframe.

— del moliddeno.

— moliddico.

Ossido giallo di moliddeno secondo alcuni chimici.

Acido del wolframe.

— del tungsteno.

Egli è l'ossido bianco di titanio.

Egli è l'ossido di tellurio.

Egli è lo stesso acido malico (*Braconnot*, *Labillardière*).

Spirito di venere.

Aceto distillato.

— radicale.

Acido acetoso.

Ossi-acetico (*Brugnatelli*).

Acido dei pomi

— malusiano.

— pomico.

Acido formato in seguito all'azione del carburo di zolfo sopra l'alcool-potassato.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido ossalico	}	Acido dell'acetosella
		— ossalino.
		— dello zucchero.
		— zuccherino.
	}	Ossi-saccarico (<i>Brugn-</i> <i>telli</i>).
— benzoico		Fiori di benzoino.
	}	Sal volatile del benzoino.
		Acido benzoico.
— citrico	}	Sugo di limone.
		Acido del limone.
		— citroniano.
— fungico (<i>Braconnot</i>).		— dei funghi.
— caffico (<i>Paissé</i>)	}	Acido particolare del caffè: non è altro che acido gallico secondo il sig. <i>Cadet</i> .
— gallico	}	Principio astringente.
		Acido gallico.
— ellagico	}	Ottenuto dalla noce digalla (<i>Braconnot e Chevreul</i>).
— chinico (<i>Vauquelin</i>)	}	Acido particolare della chi- na-china.
— igasurico	}	— stricnico.
		— contenuto nella noce vomica e nella fava di S. Ignazio. (<i>Pelletier e</i> <i>Caventou</i>).
— meconico	}	Acido combinato alla mor- fina nell'oppio (<i>Sertuer-</i> <i>ner</i>).
— menispermico	}	Acido delle coccole di le- vante (<i>Boallay</i>).

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido cevadico	}	Acido volatile contenuto nelle calchicacee (<i>Pelletier e Caventou</i>).
— iatropico		Acido volatile contenuto nell'olio del frutto della iatrofa curcas (<i>Pelletier e Caventou</i>).
— cramerico (<i>Peschier</i>)	}	Acido estratto dalla radice di ratania (<i>Esistenza molto dubbiosa</i>).
— reumico		Acido contenuto nel sugo del rheum palmatum (<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— novico	}	Acido contenuto nella kina nova, o china di Cartagena (<i>Pelletier e Caventou</i>).
— piro-mucico (<i>Labillardière</i>)		Acido piro-mucoso. Acido prodotto dalla distillazione dell'acido mucico a fuoco nudo.
— piro-citrico (<i>Lassaigne</i>).	}	Acido prodotto dalla distillazione dell'acido citrico a fuoco nudo.
— — malico		Acido prodotto dalla distillazione a fuoco nudo dell'acido malico (<i>Braconnot e Lassaigne</i>).
— — chinico (<i>Pelletier e Caventou</i>)	}	Acido prodotto dalla distillazione a fuoco nudo dell'acido chinico.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido mellitico (<i>Klaproth</i>) .	}	Ricavato dall'honighstein, o pietra del miele.
		Acido honighstico.
— morico o morossolico (<i>Klaproth</i>)	}	Ricavato da una sostanza particolare trasudata dal tronco d'un gelso.
— succinico	}	Sal volatile del succino.
		Acido del succino. — carabico.
— tartarico o tartrico . .	}	— del tartaro.
		— tartaroso.
— laccico (<i>Pèarson</i>) . . .	}	Acido ricavato dalla lacca (<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— canforico.		Acido della canfora.
— mucico (<i>Thénard</i>) . . .	}	— dello zucchero di latte.
		— saccolattico.
		— mucoso.
— piro-tartarico	}	Spirito di tartaro.
		Acido piro-tartaroso.
— suberico.		Acido prodotto col sovero.
— zumico o zimico	}	Acido nanceico del sig. <i>Braconnot</i> formato nei vegetali abbandonati al- l'acescenza.
— urico	}	Acido litico.
		— de' calcoli.
		— litisiaco.
		— bezoardico.
— piro-urico (<i>Lassaigne</i>).	}	Acido prodotto dalla di- stillazione dell'acido u- rico a fuoco nudo.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido rosacico (<i>Proust</i>)	}	Si trova nel deposito dell'urina.
— amniotico o amnico (<i>Vauquelin e Buniva</i>)		}
— sebacico (<i>Thénard</i>)	}	
— lattico		}
— formico	}	
— bombico		}
— purpurico (<i>Prout</i>)	}	
— butirico		}
— stearico (<i>Chevreul</i>)	}	
— margarico (<i>Chevreul</i>)		}
— oleico (<i>Chevreul</i>)	}	
— focenico (<i>Chevreul</i>)		}
	}	
		}
	}	

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Acido caproico (<i>Chevreul</i>).	}	Acidi dei saponi di bu-
— caprico (<i>Chevreul</i>) . .		tirro di capra e di vacca.
— ircico (<i>Chevreul</i>) . .	}	Acido dei saponi di grasso
— cholesterico (<i>Pelletier e</i> <i>Caventou</i>).		di montone
— caseico (<i>Proust</i>) . .	}	Acido trovato nel formag-
— ambreico (<i>Pelletier e</i> <i>Caventou</i>).		gio.
— vegeto-solforico (<i>Bra-</i> <i>connot</i>)	}	Acido formato dall'acidi-
— nitro-leucico (<i>Braconnot</i>)		ficazione dell'ambreina.
— giallo (<i>Fourcroy e Vau-</i> <i>quelin</i>	}	(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— lampico.		(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— melassico.	}	Riconosciuto per un com-
— melanico (<i>Prout</i>) . .		posto d'acido nitrico e
— nitro-saccarico (<i>Bra-</i> <i>connot</i>)	}	d'una sostanza vegetale.
— cartamico (<i>Doebereiner</i>)		(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— isatinico (<i>Doebereiner</i>).	}	Precipitato nero d'alcune
		urine.
	}	(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
		(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
	}	Cartamita, materia colo-
		rante rossa del cartamo.
	}	Ottenuto dalla combina-
		zione dell'indaco coll'i-
		drogeno.

SEZIONE SECONDA

§ I. IDROGENO (1).

L'idrogeno è un corpo semplice di natura particolare: le sue proprietà fisiche non ci sono note stante la difficoltà di separarlo dal calorico nel quale trovasi fuso alla temperatura in cui noi viviamo; esiste per conseguenza sempre allo stato gazofo; è invisibile, d'un odor fetido, narcotico, e deleterio; infiammabilissimo, inetto alla combustione degli altri corpi. Il suo peso specifico, secondo Lavoisier, è di 0,000094; essendo quello dell'acqua 1,000000. Egli è sulla sua estrema leggerezza che è fondata l'arte aerostatica. Non esiste mai puro nella natura; egli è combinato ora allo zolfo, al carbonio, ed alcune volte al fosforo: in questo ultimo stato di gaz s'infiamma all'aria libera, d'onde nascono i *fuochi fatui* e altri fenomeni di questa natura. L'idrogeno il più puro s'attiene dalla decomposizione dell'acqua. Combinato collo zolfo, iodio, cloro, e cianogeno, forma gl'*idracidi*. Il sig. Davy pensa che dalla sua combinazione col fluorio nasca il gaz acido idro-fluorico.

Il gaz idrogeno ha ricevuto a' giorni nostri delle importantissime applicazioni. Egli è dell'idrogeno che si serve per l'illuminazione delle grandi città e dei grandi stabilimenti pubblici o particolari, come le fucine, le manifatture, filature, arsenali, caserme, prigioni ecc. Egli è però da osservarsi che l'idrogeno in questo stato non è puro: contiene del carbonio in istato di dissoluzione.

(1) Da *ὕδωρ* acqua e *γένεσθαι* generare perchè questo gaz unito all'ossigeno forma l'acqua.

Questo gaz fu scoperto da Cavendish e Priesley nel 1777. Egli fu per lungo tempo conosciuto sotto il nome d'aria infiammabile. Nel 1787 i chimici pneumatici francesi riconoscendolo formato d'una sostanza semplice fusa nel calorico lo chiamarono gaz *idrogeno*.

Idrogeno	}	Gaz infiammabile.
		Aria infiammabile.
	}	Flogisto di <i>Kirwan</i> .
		Flogogeno (<i>Brugnatelli</i>).
— proto-carburato	}	Gaz infiammabile moffet- tizzato.
		— — carbonoso.
		— — delle paludi.
		— — idro-carburato.
— per-carburato	}	— idrogeno carbonato.
		— oliofacente.
— per-fosfurato	}	— flogogeno ossi-carbu- rato.
		Gaz fosforico infiammabile. di <i>Gingembre</i> .
— fosfo-solfurato	}	— idrogeno fosforato.
		Prodotto della decompo- sizione delle sostanze a- nimali.
— seleniato. (<i>Berzelius</i>).		<i>Vedi</i> acido idro-selenico.
— azotato.		<i>Vedi</i> ammoniaca.
— zincato	}	Prodotto gazofo d'idrogeno e di zinco.
— arseniato o arsenicato.		— — e d'arsenico.
— tellurato.		— — e di telluro.

IDRURI.

*Combinazioni solide dell'idrogeno coi metalli
o altri corpi semplici.*

Idruro di zolfo	}	Zolfo idrogenato.
		Idrogeno sopra solforato.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Idruro di sodio.
 — di potassio (*Gay-Lussac*
e Thénard).
 — di telluro.
 — di mercurio.
 — — e di potassio.
 — — ammoniacale.
 — — di potassio e d'am-
 moniaca.
 Protossido d'idrogeno.
 Deutossido d'idrogeno (*Thé-*
nard). }

Acqua.

Acqua ossigenata.

IDRACIDI.

*Così si chiamano i corpi semplici o composti
 acidificati dall'idrogeno.*

Acido idro-solforico (<i>Gay-</i> <i>Lussac</i>	}	Aria fetente. Gaz epatico. — infiammabile solforato. — idrogeno solforato. Acido idro-tionico.
— idro-selenico (<i>Berzelius</i>).	}	Idrogeno seleniato.
— idro-clorico (<i>Gay-Lus-</i> <i>sac e Thénard</i>).	}	Aria marina. Gaz acido marino. Acido del sal marino. Spirito di sal marino. Acido marino fumante. — muriatico. — idro-muriatico.
— idriodico (<i>Gay-Lussac</i>).	}	Gaz muriatico.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Acido idro-fluorico o idro- ftorico.	}	Acido spatico.
		— fluorico puro.
— idro-fluo-borico o idrof- toborico (<i>Gay-Lussac</i> <i>e Thénard</i>).	}	— fluo-borico (1).
— idro-cianico (<i>Gay-Lus- sac</i>)	}	— prussiano.
		— prussico.
— idro-cianico solforato .	}	Acido solfo-cianico.
		Chiazico solforato.
— — ferrurato	}	Acido prussico ferruginoso
		— ferro-cianico.
		— chiazico ferrurato.
— — argenturato.		— chiazico argenturato.

IDRATI (*Proust*).*Combinazione dell'acqua cogli ossidi metallici.*

Idrato di protossido di si- licio	}	Selce di gelatina.
		Terra selciosa.
— — di zirconio.		Gelatina di zirconia.
— — d'alluminio.		— d'allumina.
— — d'ittrio.		— d'ittria.
— — di glucinio.		Idrato di glucina.
— — di magnesio.		— di magnesia.
— — di calcio.		Calce pura spenta.
— — di stronzio	}	Stronziana pura cristalliz- zata.

(1) Pare che quest'acido venga ora considerato dal sig. Berzelius come una combinazione salina in cui l'acido borico faccia le veci di base salificabile; egli ha chiamato questa combinazione fluato d'acido borico. *L.*

Nomenclatura attuale

Idrato di protossido di bario.

— — di sodio

— — di potassio

— — di zinco.

— — di ferro.

— — di stagno.

— — d'arsenico.

— — di cromo.

— — d'antimonio.

— — di cerio.

— — di cobalto.

— — di bismuto.

— — di rame.

— — di telluro.

— — di nickelio.

— — di piombo.

— — di mercurio.

— — d'argento.

— — di rodio.

— — di platino.

— — d'oro.

Nomenclatura antica

Barita cristallizzata.

Soda pura.

— caustica.

Potassa caustica.

— all'alcoole.

— pura.

Pietra da cauterio.

Quelli di questi metalli suscettibili d'un secondo grado d'ossidazione possono egualmente in questo stato formare degli idrati.

§ II. BORO.

Il boro, radicale dell'acido borico, è stato scoperto nel 1809 dai signori *Gay-Lussac e Thénard*. È solido, inodoroso, senza sapor sensibile, di color bruno-verdiccio; è molto combustibile: diffatti egli occupa il secondo posto nella classe dei corpi semplici non metallici. Non si può ottenere che in picciolissima quantità ed in polvere. Il suo peso specifico non è precisamente conosciuto; si sa solamente esser maggior di quello dell'acqua.

Il boro resiste ad una temperatura elevatissima senza fondersi, i nostri mezzi attuali sono anche stati finora insufficienti per giungere a questo scopo. Il boro non si combina coll'ossigeno alla temperatura ordinaria, ma ad un grado di fuoco rosso oscuro; quest'unione si fa prestamente, e ne produce dell'acido borico.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Boro (*Gay-Lussac e Thénard*)

Borium (*Davy*).

Acido borico

Sal di vitriolo narcotico.
— sedativo.
Acido del borace.
— boracino.
— boracico.

BORURI.

Così si chiamano le combinazioni del boro coi corpi semplici combustibili.

Boruro di ferro.

— di platino.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-borato di silicio.	Borato di silice.
— di zirconio	— di zirconia.
— d'alluminio	{ Borace argilloso.
	{ Borato alluminoso.
	{ — d'allumina.
— d'ittrio.	— d'ittria.
— di glucinio.	— di glucina.
— di magnesio	{ Spato sedativo.
	{ Boracite.
	{ Borace di magnesia.
	{ Borato di magnesia.
— di calcio	{ Borace calcare.
	{ Borato di calce.
— di stronzio	— di stonziana.
Sotto- <i>proto-borato di stron-</i>	{ — soprassaturo di stron-
<i>zio</i>	{ <i>ziana.</i>
Proto-borato di bario	{ Borace pesante.
	{ — barotico.
	{ Borato di barite.
— di sodio.	— di soda saturato.
Sotto- <i>proto-borato di sodio</i>	{ Tinkal.
	{ Crisocolla.
	{ Borace greggio.
	{ Alcalipneum (<i>Hahnemann</i>)
	{ Borato soprassaturo di soda.
	{ Sotto-borato di soda.
Proto-borato di potassio	{ Borace vegetale.
	{ Borato di potassa.

Borato d'ammoniaca.

}	Sal ammoniacale sedativo.
	Borace ammoniacale.
	Borato d'ammoniaca.

Proto-borato di manganese. — di manganese.

Proto-borato di zinco.

Borato di zinco.

— di ferro.

— di ferro.

— di stagno.

— di stagno.

— d'arsenico.

— d'arsenico.

— d'antimonio.

— d'antimonio.

Deuto-borato di cobalto.

— di cobalto.

Proto-borato di bismuto.

— di bismuto.

Deuto-borato di rame.

— di rame.

Proto-borato di nickelio.

— di nickelio.

— di piombo.

— di piombo.

— di mercurio . . .

}	Sal sedativo.
	Borato di mercurio.

— d'argento.

— d'argento.

§ III. CARBONIO.

Il carbonio è un corpo combustibile, solido, lucente e suscettibile di prendere una forma cristallina: in questo stato costituisce il diamante. Questo corpo è estremamente sparso nella natura, e le sue combinazioni sono numerosissime; egli è uno dei principj costituenti dei vegetali e degli animali, e ne forma quasi da se tutta la solidità.

Coll'idrogeno e l'ossigeno forma il carbone che si ottiene dalla combustione mediocre dei corpi organici, particolarmente dei vegetali; in questo stato il carbone possiede delle proprietà estremamente rimar-

chevoli, come quella di scolorire alcuni liquori (1), d'assorbire i gaz deleterj che infettano la carne che comincia a putrefarsi.

Il carbone è cattivissimo conduttore del calorico: ed è questa proprietà che lo rende atto alla costruzione dei fornelli e a formare dei vasi atti a conservar il ghiaccio nel più gran caldo dell'estate.

Della combinazione di questo corpo coll'ossigeno in diverse proporzioni, ne nascono due gaz:

1.º il gaz protossido di carbonio: 2.º il gaz acido carbonico, che contiene più d'ossigeno che il primo.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Carbonio	}	Carbone puro.
		Diamante.
Carbone	}	Combinazione del carbonio coll'idrogeno ed un poco d'ossigeno.
Carbonio e idrogeno.		<i>Vedi</i> idrogeno carbonato
— azotato.		<i>Vedi</i> cianogeno.
— fosforo e idrogeno . . .	}	<i>Vedi</i> gaz idrogeno fosfo-carburato.

(1) Non solo il carbone vegetale, ma eziandio il carbone animale possiede questa proprietà decolorante; in fatti, si usa in molte raffinerie per scolorire i sciroppi destinati alla confezione dello zucchero in pane, serve in farmacia per scolorire le soluzioni di solfato di chinina, ed un gran numero d'altre preparazioni, ecc. *L.*

CARBURI

Combinazioni solide del carbonio coi corpi combustibili semplici.

Carburo di fosforo.
— di zolfo.

Per-carburo di zolfo . . .	}	Alcoole di zolfo.
		Zolfo idrogenato.
	}	— — liquido.
		Zolfo carburato.
	}	Solfuro di carbonio.
		<i>Vedi</i> Azoturo di carbonio.
Carburo d'azoto. — di manganese.		
Sotto-carburo di ferro.		Acciajo.
	}	Grafite.
Per-carburo di ferro		Lapis nero.
		Piombaggine.

CARBO-SULFURI (Berzelius).

*combinazioni del carburo di zolfo colle basi.**Combinazioni del carbonio coll'ossigeno.*

Protossido di carbonio . . .	}	Ossido carbonoso.
		Gaz ossido di carbonio.
	}	Gaz silvestre.
		Spirito silvestre.
		Aria fissa.
		— fissata.
Acido carbonico		Acido aereo.
		Aria mefitica.
		Acido atmosferico.
	— cretoso.	
	— carbonoso.	

CARBONATI.

Combinazioni dell'acido carbonico colli basi.

Proto-carbonato di zirconio.	Carbonato di zirconia.
— — d'alluminio	Argilla cretosa.
	Creta d'allumina.
	Carbonato d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
	Polvere di Santinelli.
	— del conte Palma.
	— lassativa poliereste.
	Terra muriatica di Kirwan.
Sotto- <i>proto-carbonato</i> di	Mefite di magnesia.
magnesio	Creta magnesiaca.
	Magnesia bianca cretosa.
	— aerata.
	— bianca.
	Terra magnesiaca.
	Carbonato di magnesia.
	Creta.
	Mefite, terra calcare.
	Spatto calcare.
— — — di calcio	Cremore di calce.
	Pietra da calce.
	Terra calcare aerata, ef- fervescente.
	Carbonato di calce.
Sopra- <i>proto-carbonato</i> di	Carbonato acido di calce.
calcio	
Sotto- <i>proto-carbonato</i> di	— di stronziana.
stronzio	

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Sotto-proto-carbonato di bario.	}	Creta barotica o pesante.	
		Carbonato di barita.	
Proto-carbonato di sodio.	}	Mefite barotico.	
		Carbonato di soda.	
	}	Natro.	
		Soda cretosa, aerea, effervescente.	
		Cristalli di soda.	
Sotto-proto-carbonato di sodio		Mefite di soda.	
		Soda.	
		Creta di soda.	
		Alcali fisso, minerale, effervescente.	
		Carbonato sopra-saturo di soda.	
— — — di litio		}	Carbonato di litina o di lithion.
Proto-carbonato di potassio.			Carbonato di potassaneutro.
	}	Sal fisso di tartaro.	
		— d'assenzio, di cicoria ecc.	
		Mefite di potassa.	
		Alcali fisso vegetale aereato.	
		— fisso vegetale.	
		Tartaro cretoso.	
Sotto-proto-carbonato di potassio		Nitro fisso per il carbone.	
		— — per se medesimo.	
		Tartaro mefitico.	
		Alkaest di Vanhelmont.	
	Potassa.		
	— carbonata.		
	Carbonato sopra-saturo di potassa.		
Carbonato d'ammoniaca.	}	Carbonato d'ammoniaca neutro.	

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Sotto-carbonato d'ammoniacca	}	Sal volatile d'Inghilterra. — ammoniacale cretoso. Creta ammoniacale. Mefite ammoniacale. Alcali volatile concreto. Carbonato soprasaturo d'ammoniacca.	
Sopra-carbonato d'ammoniacca		Carbonato acido d'ammoniacca.	
Tetro-carbonato di manganese		— di manganese.	
Proto-carbonato di zinco.		— di zinco.	
Deuto-carbonato di ferro		}	Ruggine di ferro. Ferro aereato. Creta marziale. Mefite marziale. Ossido giallo di ferro. Carbonato di ferro.
Sotto-trito-carbonato di ferro	}		Ferro spatico. Carbonato di ferro <i>al massimo</i> . Croco di marte aperitivo.
Proto-carbonato di stagno.			}
— — di cromo.	Carbonato di cromo.		
— — d'urano.	— d'urano.		
— — di cobalto.	— di cobalto.		
— — di bismuto.	— di bismuto.		

Deuto-carbonato di rame .	{ Malachite. Rame azzurrato. Verderame. Ossido verde di rame. Carbonato di rame.	
Proto-carbonato di nikelio.		Carbonato di nikelio.
— — di piombo.		{ Piombo spatico. Mefite di piombo. Creta di piombo. Bianco di piombo. — di cerussa. Ossido di piombo bianco.
— — di mercurio.		
— — d'argento.	— d'argento.	

§ IV. FOSFORO.

Il fosforo, la di cui scoperta è dovuta a Brandt e a Kunckel, è un corpo semplice, solido, giallastro, estremamente combustibile, suscettibile di combinarsi colla luce e diventar rosso, secondo *Vogel*, bruciando con fiamma bianca, e spandendo odor d'aglio, manifestando luce nell'oscurità, d'onde trae il suo nome, che significa *porta-luce*. Il suo peso specifico è di 1,770. Si è primieramente estratto il fosforo dall'urina, e non si è ricavato dalle ossa che dopo la scoperta della loro composizione fatta da Scheele: i vegetali appena ne somministrano, si trova il fosfato di calce nel regno minerale: le colline dell'Estremadura sono formate da questa sostanza.

Il fosforo si fonde ad una temperatura inferiore a quella dell'acqua bollente, ed è per questa proprietà che si può ridur in cilindri come trovasi in commer-

cio. I lavori di B. Pelletier sopra il fosforo hanno singolarmente accresciute le nostre cognizioni sopra questa sostanza.

Il fosforo si combina coll'idrogeno, zolfo, carbonio, e molti metalli.

Egli ha molta affinità per l'ossigeno, ed è per questa proprietà, che altamente possiede, che si conserva sotto l'acqua.

Dalla sua combinazione coll'ossigeno ne nascono due ossidi di fosforo, e quattro acidi che sono designati coi seguenti nomi, secondo il loro grado d'ossigenazione: acidi *fosforico*, *ipo-fosforico*, *fosforoso* e *ipo-fosforoso*.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Fosforo.

Fosforo di Kunchel.

— e idrogeno.

Vedi idrogeno fosforato.

— carbo-idrogenato.

V. gazidrog. carbo-fosforat.

— azotato.

Gaz azoto fosforato.

— e cloro.

Cloruro di fosforo.

— e iodio.

Ioduro di fosforo.

Combinazioni del fosforo coll'ossigeno.

Protossido di fosforo.

Ossido bianco di fosforo.

Deutossido di fosforo.

— rosso di fosforo.

Acido ipo-fosforoso (*Dulong*).

Acido fosforoso

Acido fosforico flogisticato.

— — volatile.

Acido ipo-fosforico (*Dulong*)

— fosforico liquido preparato all'aria entro dei tubi.

— fosfatico.

Acido fosforico	}	Acido dell'urina.
		— oretico.
		— fosforico.

FOSFURI.

Combinazioni del fosforo coi corpi combustibili semplici.

Fosfuro di carbonio.

— di zolfo.

Per-fosfuro di zolfo.

Sotto-fosfuro di zolfo.

Fosfuro di sodio.

— di potassio.

— di manganese.

— di zinco.

Fosforosolfurato (*Pelletier*).Zolfo fosforato (*Pelletier*).

Fosfuro di ferro

}	Siderio (<i>Bergmann</i>).
	Siderite.
	Regolo di siderite.

— di stagno.

— di cadmio.

— d'arsenico.

— di moliddeno.

— di tungsteno.

— di colombio.

— d'antimonio.

— di cobalto.

— di titanio.

— di bismuto.

— di rame.

— di nikelio o nicolo.

— di piombo.

— di mercurio.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

- Fosfuro d'argento.
 — di platino.
 — d'oro.

OSSE-FOSFURI.

Combinazioni del fosforo colli ossidi metallici.

- | | |
|----------------------------|--------------------|
| Protossi-fosfuro di bario. | Fosfuro di barita. |
| — di stronzio. | — di stronziana. |
| — di glucinio. | — di glucina. |
| — d'ittrio. | — d'ittria. |
| — d'alluminio. | — d'allumina. |
| — di magnesio. | — di magnesia. |
| — di sodio. | — di soda. |
| — di potassio. | — di potassa. |

FOSFATI.

SALI DELL'ACIDO FOSFORICO.

Combinazioni dell'acido fosforico colle basi.

- | | |
|--|-----------------------|
| Proto-fosfato di silicio. | Fosfato di silice. |
| — — di zirconio. | — di zirconia. |
| — — d'allumino. | — d'allumina. |
| Sopra-proto-fosfato d'allu-
minio } | — acido d'allumina. |
| Proto-fosfato d'ittrio. | Fosfato d'ittria. |
| — — di magnesio. | — di magnesia. |
| — — di magnesio e d'am-
moniacca } | — ammonio-magnesiaco. |

Proto-fosfato di calcio	}	Terra delle ossa.
		— animale.
		Crisolite.
		Apatite.
		Fosfato di calce.
Sopra-proto-fosfato di calcio	}	Ossi-fosfato di calcio.
		Fosfato acido di calce.
Proto-fosfato di stronzio.		— di stronziana.
Sopra-proto-fosfato di stronzio	}	— acido di stronziana.
Proto-fosfato di bario.		— di barita.
Sopra-proto-fosfato di bario.		— acido di barita.
Proto-fosfato di sodio.		— di soda neutro.
Sotto-proto-fosfato di sodio.	}	Sal ammirabile perlato.
		Fosfato soprasaturo di soda.
Sopra-proto-fosfato di sodio.		— acido di soda.
Proto-fosfato di sodio e d'ammoniaca	}	Sal nativo dell'urina.
		Sali fusibili dell'urina.
		Fosfato di soda e d'ammoniaca.
Proto-fosfato di potassio.		— di potassa.
Sopra-proto-fosfato di potassio	}	— di potassa acido.
Fosfato d'ammoniaca	}	Ammoniaca fosforica.
		Fosfato ammoniacale.
Sotto-fosfato d'ammoniaca.	}	Fosfato soprasaturo d'ammoniaca.
Sopra-fosfato d'ammoniaca.		— acido d'ammoniaca.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Proto-fosfato di manganese.	Fosfato di manganese.
— di zinco.	— di zinco.
Sotto- <i>proto</i> -fosfato di zinco.	} — di zinco con eccesso d'ossido.
Deuto-fosfato di ferro.	
Trito-fosfato di ferro.	— di ferro azzurro.
Sopra-trito-fosfato di ferro.	— di ferro acido.
Proto-fosfato di stagno.	— di stagno.
Deuto-fosfato d'antimonio.	— d'antimonio.
— — e di protossido di calcio.	Polvere di James.
Proto-fosfato d'urano.	Fosfato d'urano.
— di cobalto.	— di cobalto.
— — e d'alluminio.	Azzurro di Thénard.
Proto-fosfato di bismuto.	Fosfato di bismuto.
Sopra- <i>proto</i> -fosfato di bismuto	— di bismuto acido.
Deuto-fosfato di rame.	— di rame.
Proto-fosfato di nickelio.	— di nickelio.
— di piombo.	— di piombo.
— di mercurio.	— di mercurio.
Sopra- <i>proto</i> -fosfato di mer- curio }	— di mercurio acido.
Proto-fosfato d'argento.	— d'argento.

IPO-FOSFATI.

Gl'ipo-fosfati non possono esistere: quando l'acido ipo-fosforico trovasi in contatto colle basi, si converte in acido fosforoso e fosforico, d'onde nascono dei fosfiti e dei fosfati.

Quest'osservazione farebbe pensare che l'acido ipo-fosforico sarebbe un composto di due acidi.

FOSFITI.

Combinazione dell'acido fosforoso colle basi.

Proto-fosfito di magnesio.	Fosfito di magnesia.
— di magnesio ammoniacale.	— ammonio-magnesiaco.
— di calcio.	— di calcio.
Sopra- <i>proto</i> -fosfito di calcio.	— di calce acido.
Proto-fosfito di stronzio.	— di stronziana.
— di bario.	— di barita.
Sopra- <i>proto</i> -fosfito di bario.	— di barita acido.
Proto-fosfito di sodio.	— di soda.
— di potassio.	— di potassa.
— d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
<i>N B.</i> I fosfiti metallici sono finora pochissimo studiati.	

IPO-FOSFITI.

Gl'ipo-fosfiti appena si conoscono: la conoscenza che ne abbiamo, ella è di fresca data, e la si deve al sig. Dulong. Nullameno si conoscono i seguenti.

Proto- <i>ipo</i> -fosfito di magnesio.
— — di calcio.
— — di stronzio.
— — di potassio.
— — di sodio.
— — di bario.

§ V. ZOLFO.

Lo zolfo è stato finora considerato come corpo semplice: egli è tanto conosciuto e descritto che non occorre arrestarci a parlar d'esso. Ci basterà il dire che il suo peso specifico è di 1,990. È inalterabile all'aria, ed insolubile nell'acqua. Egli trovasi grandemente sparso nella natura; si presenta ora in istato nativo, ora formante delle piriti, ecc. Gli animali ed i vegetali lo contengono in piccola quantità.

Lo zolfo si combina coll'idrogeno, carbonio, fosforo, azoto, cloro, iodio, e con tutti i metalli, eccetto l'oro: da queste combinazioni ne risultano nuovi corpi dei quali ne daremo i nomi.

Lo zolfo si combina coll'ossigeno in quattro differenti proporzioni, che producono quattro acidi; si distinguono reciprocamente per le loro particolari proprietà. 1.º Il meno ossigenato è stato chiamato *acido ipo-solforoso*, contiene 100 di zolfo e 50 d'ossigeno. 2.º Viene in seguito *l'acido solforoso* formato di 100 di zolfo, e di 99,44 d'ossigeno. 3.º *L'acido ipò-solforico* e si compone di 100 di zolfo e 125 d'ossigeno. 4.º Viene finalmente *l'acido solforico* che termina la scala dell'ossidazione dello zolfo ed è formato di 100 di zolfo e 150 d'ossigeno.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Zolfo.

Zolfo.

Zolfo sublimato.

Fiori di zolfo.

Zolfo e idrogeno

} *V.* Idruro di zolfo e acido idro-solforico.

Zolfo fosforato.

Vedi fosfuro di zolfo.

— carburato.

Carburo di zolfo.

— e cloro.

Cloruro di zolfo.

Zolfo e iodio.

Ioduro di zolfo.

— azotato.

Gaz azoto solforato.

*Combinazioni acide dello zolfo coll'idrogeno
e l'ossigeno.*

Acido idro-solforico	}	Aria pezzente. Gaz epatico. — infiammabile solforato. — idrogeno solforato. Acido idro-tionico.
— — ipo-solforoso (<i>Gay-Lussac</i>).		
— — solforoso	}	Spirito di zolfo per campana. Acido vitriolico flogisticato. — — volatile. — solforoso volatile.
— — ipo-solforico (<i>Gay-Lussac e Welter</i>).		
— solforico	}	Spirito di vitriolo. Olio di vitriolo. Acido dello zolfo. — vitriolico.

SOLFURI.

Combinazioni dello zolfo coi corpi combustibili semplici.

Solfuro di potassio	}	Solfuro di potassa preparato ad altra temperatura.
— di sodio.		
— di manganese.		
— di zinco.		
— di ferro.		
Per-solfuro di ferro.		Blenda. Pirite marziale.
— di stagno	}	Oro mussivo. Ossido di stagno idro-solfurato.
Solfuro di cadmio.		
— d'arsenico	}	Orpino. Orpimento. Realgare. Solfuro d'arsenico giallo e rosso.
— di moliddeno.		
Proto-solfuro d'antimonio (Berzelius)	}	Kermes minerale. Polvere dei Certosini. Ossido d'antimonio solforato rosso. — idro-solfurato d'antimonio. — d'antimonio idro-solfurato bruno. Sotto-deutossi-solfuro di antimonio. Sotto-idro-solfato di antimonio.

Deuto-solfuro d'antimonio (<i>Berzelius</i>)	}	Zolfo dorato.
		— dorato d'antimonio.
		— idrogenato d'antimonio.
		Ossido d'antimonio idro- solfurato ranciato.
		— — solforato ranciato.
Per-solfuro d'antimonio .	}	Per-deutossi-solfuro d'an- timonio.
		Antimonio crudo.
Solfuro arsenicato.		Solfuro d'antimonio.
		Magnete arsenicale.
Sotto-solfuro d'antimonio .	}	Vetro d'antimonio.
		Ossido d'antimonio vetroso.
Solfuro di cobalto.		
— di bismuto.		
— di rame.		Pirite ramosa.
— di piombo	}	Solfuro di piombo artifi- ciale.
		Galena.
Per-solfuro di piombo .	}	Alquifoux.
		Etiope di mercurio.
Solfuro di mercurio . . .	}	— minerale.
		Cinnabro.
		Vermiglione.
		Solfuro di mercurio ossi- dato rosso.
— d'argento.		Blankmal.
— di palladio.		
— di rodio.		
— di platino.		

OSSI-SOLFURI (*Gay-Lussac*).

Combinazioni triple d'ossigeno, di zolfo e d'un metallo, o binarie di zolfo e d'un ossido.

Protossi-solfuro di magnesio.	Solfuro di magnesia.
— — di calcio	} Fegato di zolfo calcare. Solfuro di calce.
— — di stronzio.	
— — di bario	} Fegato di zolfo barotico. Solfuro di barita.
Protossi-solfuro di mangane- nese	
— — di ferro.	— — di ferro.
— — di sodio	} Fegato alcalino. Solfuro di soda.
— — di potassio	
— — di zinco.	— di zinco.
— — di stagno.	— di stagno.
— — di bismuto.	— di bismuto.
— — di rame.	— di rame.
— — d'argento.	— d'argento.

IDRO-SOLFATI.

IDRO-SOLFURI.

Combinazioni dell'acido idro-solforico colle basi.

Idro-solfato di cianogeno
(*Gay-Lussac*).

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-idro-solfato di ma- gnesio	}	Idro-solfuro di magnesia.
— — di calcio.		— di calce.
— — di stronzio.		— di stronziana.
— — di bario.		— di barita.
— — di sodio.		— di soda.
— — di potassio.		— di potassa.
Idro-solfato d'ammoniaca .	}	Liquor fumante di Boyle
		Idro-solfuro d'ammoniaca.

IDRO-SOLFATI-SOLFORATI.

IDRO-SOLFURI-SOLFORATI.

*Combinazioni degli idrosolfati collo zolfo.*Idro-solfato solforato di cia-
nogeno.

Proto-idro-solfato-solforato di magnesio	}	Idro-solfuro-solforato di magnesia.
— — — di calcio.		— — di calce.
— — — di stronzio.		— — di stronziana.
— — — di bario.		— — di barita.
— — — di sodio.		— — di soda.
— — — di potassio.		— — di potassa.
Idro-solfato-solforato d'am- moniaca	}	— — d'ammoniaca.

SOLFATI.

Combinazioni dell'acido solforico colle basi.

Proto-solfato di zirconio.	Solfato di zirconia.	
— — d'alluminio.	— d'allumina.	
Sopra-proto-solfato d'allumi- nio.	}	— acido d'allumina.

Nomenclatura attuale

Proto-solfato d'ittrio.

— — di glucinio.

— — di magnesio

— — di torinio.

— — di calcio

— — di stronzio.

— — di bario

— — di sodio

— — di sodio ed am-
moniaca

Sopra-proto-solfato di sodio,

Proto-solfato di potassio .

Nomenclatura antica

Solfato d'ittria.

— di glucina.

Sal cattartico amaro.

— di Seydschutz.

— di Seydlitz.

— d'Epsom.

— di canale.

Vitriolo magnesiaco.

Solfato di magnesia.

Gesso.

Specchio d'asino.

Selenita.

Vitriolo di calce.

— calcare.

Solfato di calce.

— di stronziana.

Spato pesante.

Vitriolo pesante.

Solfato di barita.

Sal ammirabile di Glauber.

Vitriolo di soda.

Solfato di soda.

Solfato di soda ammonia-
cale.

— acido di soda.

Sal policresto di Glaser.

Arcano duplicato.

Sal de duobus.

Tartaro vitriolato.

Vitriolo di potassa.

Solfato di potassa.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Sopra-proto-solfato di potassio	} Solfato acido di potassa.
Proto-solfato di potassio e d'ammoniaca	} — di potassa ammoniacale.
Sopra-proto-solfato d'alluminio, d'ammoniaca e di potassio	} Allume. Solfato acido di allumina, di potassa e di ammoniaca.
Proto-solfato di litio.	
Solfato d'ammoniaca	} Sal secreto di Glauber. — ammoniacale vitriolico. Vitriolo ammoniacale.
Proto-solfato di manganese.	Solfato di manganese.
— — di zinco	} Coparosa bianca. Vitriolo bianco di Goslard. Vitriolo bianco. Solfato di zinco.
— — di ferro	} Coparosa verde. Vitriolo verde. — marziale. — di ferro. Solfato di ferro.
Trito-solfato di ferro.	— di ferro ossidato.
Proto-solfato di stagno.	— di stagno.
— — di cadmio.	
Proto-solfato di moliddeno.	Solfato di moliddeno.
— — di cromo.	— di cromo.
— — di colombio.	— di colombio.
— — d'antimonio.	— d'antimonio neutro.
Sotto-proto-solfato d'antimonio	} Solfato d'antimonio con eccesso di base.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Sopra-proto-solfato d'antimonio	}	Solfato acido d'antimonio.
Proto-solfato d'urano.		— d'urano al <i>minimo</i> .
Deuto-solfato d'urano.		— d'urano al <i>massimo</i> .
— — di cerio.		— di cerio.
— — di cobalto.		— di cobalto.
— — — e di protossido di potassio	}	Solfato doppio di cobalto, e di potassa.
Proto-solfato di bismuto.		— di bismuto.
Sopra-proto-solfato di bismuto	}	— acido di bismuto.
Deuto-solfato di rame.		— di rame neutro.
Sotto-deuto solfato di rame.		— — con eccesso di base.
Sopra-deuto-solfato di rame.	}	Vitriolo di Cipro.
		— azzurro.
		— di rame o di Venere.
		Coparosa azzurra.
Proto-solfato di telluro.		Solfato acido di rame.
— — di nikelio.		— di telluro.
— — — e di potassio.		— di nikelio.
— — di piombo.		— — e di potassa.
Sotto-proto-solfato di piombo.		— di piombo.
Sopra-proto-solfato di piombo.		— — con eccesso di base.
		— — acido.
Proto-solfato di mercurio	}	Solfato di mercurio neutro: questo sale può esistere con eccesso di acido o di base.
Sopra-deuto-solfato di mercurio		Solfato acido di mercurio.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Sotto-deuto-solfato di mercurio.	}	Turpeto minerale.
		Ossido di mercurio giallo.
	}	Solfato di mercurio con eccesso di base.
Deuto-solfato di mercurio ammoniacale.		— di mercurio ammoniacale.
Proto-solfato d'osmio.		— d'osmio.
— — d'argento.		— d'argento.
— — di palladio.		— di palladio.
— — di rodio.		— di rodio.
Deuto-solfato di platino.		— di platino.
Proto-solfato d'iridio.		— d'iridio.

IPOSOLFATI.

Combinazioni dell'acido iposolforico colle basi.

Gl'iposolfati sono ancor poco conosciuti: ne indicheremo i principali.

Proto-iposolfato di magnesio.

- — di calcio.
- — di stronzio.
- — di bario.
- — di sodio.
- — di potassio.
- — di litio.
- — di manganese.
- — di zinco.
- — di ferro.
- — di rame.

Iposolfato d'ammoniaca.

SOLFITI.

Combinazioni dell'acido solforoso colle basi.

Proto-solfito d'alluminio.	Solfito d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — — e d'ammoniaca.	— ammoniaco-magnesiano
— — di calcio.	— di calce.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	} Sal solforoso di Stahl. Solfito di potassa.
Solfito d'ammoniaca.	
Proto-solfito di manganese.	— di manganese.
— — di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di stagno.	— di stagno.
— — d'antimonio.	— d'antimonio.
— — di bismuto.	— di bismuto.
— — di rame.	— di rame.
— — di piombo.	— di piombo.
— — di mercurio.	— di mercurio.
— — d'argento.	— d'argento.
— — — ammoniacale.	— — ammoniacale.

IPOSOLFITI.

Combinazioni dei solfiti collo zolfo o dell'acido iposolforoso colle basi.

Proto-iposolfito di calcio.	Solfito solforato di calce.
— — di stronzio.	— — di stronziana.

Proto-iposolfito di bario.	Solfito solforato di barita.
— — di sodio.	— — di soda.
— — di potassio.	— — di potassa.
— — di litio.	— — di litina.
Iposolfito d'ammoniaca.	
Proto-iposolfito di zinco.	— — di zinco.
— — di cadmio.	— — di cadmio.
— — di stagno.	— — di stagno.
— — di rame.	— — di rame.

§ VI. SELENIO.

Il selenio è un corpo semplice che ha la più grande analogia collo zolfo. Si trova medesimamente nello zolfo del commercio, ma in tanto piccola dose, che 500 libbre di zolfo abbruciate nella fabbrica d'acido solforico di Falhun non ne hanno prodotto che *sei grani*. Dobbiamo questa scoperta ai signori Gahn e Berzélius (1).

Il selenio è solido, d'un bigio rossiccio, e di bella lucentezza metallica. Somministra triturandolo una polvere rossa. La sua frattura è vitrea, ed il suo peso specifico è di 4,6 circa.

Esposto al calore, si volatilizza in forma di bel vapore rosso cinnabro, e senza spandere particolar odore; ma se gli si approssima la fiamma d'una candela, si sviluppa in sul momento un odor insopportabile di

(1) Il selenio fu pure non ha guari trovato dal sig. Scholtz di Vienna nell'acido solforico di Hukavitz in Boemia. Esso trovavasi pure in una miniera di rame di Falhun; e più recentemente è stato trovato dal sig. Horst di Colonia, nel carbonato di magnesia del commercio, la di cui presenza crediamo si possa attribuire all'acido solforico impiegato per la preparazione del solfato di magnesia dal quale si ottiene questo carbonato. L.

rafano , o di cavoli putrefatti. Quest'odore che si credeva particolare al telluro , secondo Klaproth , è dovuto al selenio che desso contiene in piccola quantità.

Il selenio forma una sol combinazione coll'ossigeno; egli è *l'acido selenico*. Coll'idrogeno forma *l'acido idro-selenico* che corrisponde all'acido idro-solforico. Si combina coi metalli e forma dei *seleniuri*.

Le sue combinazioni sono finora poco conosciute, ne designeremo tuttavia le principali.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Selenio (*Berzelius*).

Combinazioni del selenio coll'ossigeno.

Acido selenico.

Combinazioni del selenio coll'idrogeno.

Acido idro-selenico.

Idrogeno seleniato.

SELENIURI.

Combinazioni del selenio coi metalli,

Si conoscono i seguenti:

Seleniuro di potassio,

— di sodio.

— di stagno.

OSSI-SELENIURI.

Combinazioni del selenio cogli ossidi metallici.

Protossi-seleniuro di potassio.

— — di sodio.

— — di bario.

— — di calcio.

Seleniuro di potassa,

— di soda.

— di barita.

— di calce.

SELENIATI

Combinazioni dell'acido selenico colle basi.

Proto-seleniato di calcio.	Seleniato di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di potassio.	— di potassa.
— — di sodio.	— di soda.

IDRO-SELENIATI.

Proto-idro-seleniato di calcio.	Idro-seleniuro di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di potassio.	— di potassa.
— — di sodio.	— di soda.

§ VII. CLORO.

La considerazione dell'acido muriatico ossigenato come corpo semplice è dovuta ai sig. Gay-Lussac e Thénard: questi dotti fecero un gran numero di esperienze, che confermarono la loro opinione, e ben presto tutti i chimici seguirono il loro avviso: egli è questo un nuovo corpo semplice che in Francia chiamasi *cloro*, e *clorina* in Inghilterra, secondo il sig. Davy; conseguentemente l'acido muriatico debbe chiamarsi *acido idro-clorico*.

Il bel color giallo di questa sostanza lo fece chiamar *cloro*, termine preso dal greco. Non lo possiamo ottenere che allo stato di gaz; ha un odore fortissimo

e soffocante; suscettibile di sciogliersi nell'acqua, ed in questo stato era chiamato *acido muriatico ossigenato*. Dappoi che si conosce il suo radicale, o piuttosto la sua natura, le sue combinazioni sono state meglio apprezzate, e le ipotesi con cui si spiegavano i suoi fenomeni, tutto che seducenti, che esser potessero, disparvero davanti la face della sperienza, la quale ci mette in grado di meglio giudicare i suoi nuovi prodotti.

Giusta le varie combinazioni di cui il cloro è suscettibile, siamo costretti di considerarlo, ora come corpo comburente, e più spesso, come corpo combustibile. Come l'abbiam detto prima, combinato coll'idrogeno forma l'acido *idro-clorico*; coll'ossigeno gli *acidi cloroso e clorico*, e *clorico ossigenato*; coi metalli, ciò che chiamansi *cloruri*, dei quali la maggior parte sciolti nell'acqua, passano allo stato d'*idro-clorati*, mentre che questi ultimi disseccati ritornano allo stato di *cloruri*, ciò che, a dirlo di passaggio, deve distrugger l'idea che si aveva di considerare i muriati disseccati come semplicemente privi della lor acqua di cristallizzazione.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Cloro (<i>Thénard e Gay-Lussac</i>)	}	Acido marino deslogisticato — muriatico ossigenato. Murigeno, proposto da <i>Prieur</i> . Clorina (<i>Davy</i>).
---	---	--

*Combinazioni acide di cloro coll'idrogeno ,
coll'ossigeno e col cianogeno.*

Acido idro-clorico	}	Spirito di sal fumante. Acido del sal fumante. — marino. — muriatico. — idro-muriatico.
Acido cloroso o protossido di cloro (<i>Gay-Lussac</i>	}	Acido muriatico sopra-ossigenato. Euclorina (<i>Davy</i>).
— clorico (<i>Gay-Lussac</i>)	}	Acido muriatico iper-ossigenato.
— clorico ossigenato (<i>Stadion</i>)	}	Altre volte non conosciuto.
— cloro-cianico (<i>Gay-Lussac</i>)	}	Acido prussico ossigenato.
— carbo-idro-clorico.		— fosgeno (<i>Davy</i>).

CLORURI.

Combinazioni del cloro coi corpi combustibili semplici.

Cloruro di fosforo	}	Fosforo ossi-muriatato. Fosforana (<i>Davy</i>).
— di zolfo	}	Acido muriatico ossi-solfato. Zolfo ossi-muriatato. Solfuro d'acido muriatico. Solforana (<i>Davy</i>).

*Nomenclatura attuale*Sotto-cloruro d'iodio (*Gay-Lussac*)Per-cloruro d'iodio (*Gay-Lussac*)

Cloruro d'azoto (1)

— di zirconio.
 — d'alluminic.
 — d'ittrio.
 — di glucinio.
 — di magnesio.

— di calcio

— di stronzio.
 — di bario.
 — di sodio.
 — di potassio.
 — di manganese.

— di zinco

— di ferro.

— di stagno

Nomenclatura antica

Combinazione rossa di cloro e d'iodio.

Acido cloro iodico (*Davy*).
 Combinazione gialla di cloro e d'iodio.

Acido muriatico ossi-azotato.

Azoto ossi-muriatato.

Azotana (*Davy*).

Muriato di zirconia secco,

— d'allumina secco.

— d'ittria secco.

— di glucina secco.

— di magnesia secco.

Sal marino calcare.

Muriato di calce.

— di calce disseccato.

— di stronziana secco.

— di barita secco.

— di soda decrepitato.

— di potassa disseccato.

— di manganese secco.

Sal marino di zinco.

Muriato di zinco.

— — disseccato.

— di ferro secco.

Liquor fumante di *Libavius*.

Butirro di stagno.

Muriato sopra-ossigenato di stagno.

Deuto-muriato di stagno.

— idro-clorato di stagno.

(1) Questo cloruro messo in contatto col fosforo anche in piccola quantità produce una molto forte detonazione. L.

Cloruro di cadmio.

— d'arsenico

— di moliddeno.

— d'antimonio

— d'urano.

— di cerio.

— di cobalto.

— di titano.

— di bismuto

— di rame.

— di telluro.

— di nikelio.

— di piombo

Butirro d'arsenico.

Muriato d'arsenico sublimato.

— sopra-ossigenato d'arsenico.

— di moliddeno.

Butirro d'antimonio.

Muriato d'antimonio fumante.

— sopra-ossigenato d'antimonio.

Deuto-muriato d'antimonio.

— idro-clorato d'antimonio.

Antimoniana (*Davy*) (1).

Muriato d'urano secco.

— di cerio secco.

— di cobalto secco.

— di titano secco.

Butirro di bismuto.

Muriato di bismuto sublimato.

— sopra-ossigenato di bismuto.

— di rame secco.

— di telluro secco.

— di nikelio secco.

Ossi-muriato di piombo.

Muriato di piombo.

(1) Gli antichi chiamavano questo composto *schiuma avvelenata dei due dragoni*.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-cloruro di mercurio.	}	Aquila alba.
		Calomelano.
		Panacea mercuriale.
		Sublimato dolce.
		Muriato di mercurio dolce.
		Sotto-muriato di mercurio dolce.
	}	Proto-idro-clorato di mercurio dolce.
		Sublimato corrosivo.
		Muriato di mercurio corrosivo.
		— — ossidato rosso.
		— — sopra-ossigenato.
		Ossi-muriato di mercurio.
Deuto-cloruro di mercurio.	}	Deuto-muriato di mercurio
		— idro-clorato di mercurio.
Cloruro d'argento	}	Luna cornea.
		Argento corneo.
— di palladio.	}	Muriato d'argento.
— di rodio.		Muriato di palladio secco.
— di platino	}	— di rodio secco.
		Ossi-muriato di platino.
— d'oro	}	Muriato di platino secco.
		Ossi-muriato d'oro.
— d'iridio.	}	Muriato d'oro secco.
		— d'iridio secco.

OSSI-CLORURI.

Combinazioni di cloro cogli ossidi metallici.

Protossi-cloruro di zirconio. Cloruro di zirconia.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Protossi-cloruro d'alluminio.
 — — d'ittrio.
 — — di glucinio.
 — — di magnesio.

— — di calcio

Cloruro d'allumina.
 — d'ittria.
 — di glucina.
 — di magnesia.

} Base del liquor disinfe-
 tante di *Labarraque* (1).

Proto-cloruro di stronzio.
 — — di bario.
 — — di sodio.
 — — di potassio.
 — — di litio.
 — — di zinco.
 — — di ferro.
 — — di piombo.

Cloruro di stronziana.
 — di barita.
 — di soda.
 — di potassa.
 — di litina.
 — di zinco.
 — di ferro.
 — di piombo.

CLORATI.

MURIATI SOPRA-OSSIGENATI.

Combinazioni dell'acido clorico colle basi.

Proto-clorato di zirconio.
 — — d'alluminio.
 — — d'ittrio.
 — — di glucinio.
 — — di magnesio.
 — — di calcio.
 — — di stronzio.
 — — di bario.
 — — di sodio.

Clorato di zirconia.
 — di allumina.
 — d'ittria.
 — di glucina.
 — di magnesia.
 — di calce.
 — di stronziana.
 — di barita.
 — di soda.

(1) Questo cloruro è stato proposto per purgare dal cattivo odore i vasi che servono all'economia domestica, coll'immergerli in una soluzione di questa sostanza, nelle proporzioni di cinquanta boccali d'acqua comune, e di libbre quattro e mezzo di cloruro di calcio. *L.*

Proto-clorato di potassio .	}	Muriato di potassa sopra-ossigenato.
		Clorato di potassa.
Clorato d'ammoniaca.		— d'ammoniaca.
Proto-clorato di zinco.		— di zinco.
Sotto-proto-clorato di zinco.	}	— di zinco con eccesso di base.
Deuto-clorato di ferro.		— di ferro.
— — di cerio.		— di cerio.
Proto-clorato di piombo.		— di piombo.
— — di mercurio.		— di mercurio al <i>minimo</i> .
Deuto-clorato di mercurio.		— — al <i>massimo</i>
Proto-clorato d'argento.		— d'argento.

COLORATI OSSIGENATI.

Proto-clorato-ossigenato di calcio	}	Clorato ossigenato di calce.
— — — di stronzio.		— — di stronziana.
— — — di bario.		— — di barita.
— — — di sodio.		— — di soda.
— — — di potassio.		— — di potassa.

IDRO-COLORATI.

MURIATI.

Combinazioni dell'acido idro-clorico colle basi.

Proto-idro-clorato di zirconio.	Muriato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.

Proto-idro-clorato di glucinio.	Muriato di gulfina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — — e d'ammoniaca.	— ammoniaco-magnesiano.
— — di calcio	{ Sal marino di calce.
	{ Acquamadre del sal marino.
	{ Muriato di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio	{ Sal marino.
	{ — gemma.
	{ — di cucina.
	{ Muriato di soda cristallizzato.
Proto-idro-clorato di potassio.	{ Sal febbrifugo di Silvio.
	{ Muriato di potassa.
	{ Potassana (<i>Davy</i>).
Idro-clorato d'ammoniaca .	{ Salmiac.
	{ Sal ammoniaco.
	{ Muriato di ammoniaca.
— — — e di deutoossido di mercurio (1).	{ Sale d'Alembroth.
Proto-idro-clorato di manganese.	{ Muriato di manganese ossidulato.
— — di zinco.	— di zinco.
Sotto-proto-idro-clorato di zinco.	{ — di zinco con eccesso di base.
Proto-idro-clorato di ferro.	— di ferro ossidulato.
Trito-idro-clorato di ferro.	— di ferro ossidato.

(1) Si può considerare questo sale come una combinazione di cloruro di mercurio, e d'idro-clorato d'ammoniaca.

Nomenclatura attuale

Proto-idro-clorato-di stagno.
 — — — e d'ammoniaca.

Deuto-idro-clorato di stagno.

Proto-idro-clorato d'arsenico.

— — di moliddeno.

— — di cromo.

— — di colombio.

— — d'antimonio.

Deuto-idro-clorato di titano. }

— — di cerio.

Proto-idro-clorato di cobalto.

Deuto-idro-clorato d'urano.

Proto-idro-clorato di bismuto.

— — di rame.

Deuto-idro-clorato di rame.

Proto-idro-clorato di telluro.

Deuto-idro-clorato di nikelio.

Proto-idro-clorato di piombo.

Sotto-proto-idro-clorato di }
 piombo }

Proto-idro-clorato di palladio.

Sopra-proto-idro-clorato di }
 palladio ed ammoniaca . }

Sotto-proto-idro-clorato di }
 palladio ed ammoniaca . }

Proto-idro-clorato di rodio.

Sopra-proto-idro-clorato di }
 rodio e d'ammoniaca . . }

Sotto-proto-idro-clorato di }
 rodio, e d'ammoniaca . }

Nomenclatura antica

Muriato di stagno al *minimo*

— di stagno ammoniacale.

— — al *massimo*.

— d'arsenico.

— di moliddeno.

— di cromo.

— di colombio.

— d'antimonio.

— di titano (*esistenza dub-*
biosa) (*Rose*).

— di cerio.

— di cobalto.

— d'urano.

— di bismuto.

— di rame ossidulato.

— di rame ossidato.

— di telluro.

— di nikelio.

— di piombo.

— — con eccesso di base.

— di palladio.

— acido di palladio am-
 moniacale.

— di palladio ed amonia-
 ca con eccesso di base.

— di rodio.

— acido di rodio ammo-
 niacale.

— di rodio ammoniacale
 con eccesso di base.

Deuto-idro-clorato di platino.	Muriato di platino.
Proto-idro-clorato d'oro.	} Sal regalino. } Muriato d'oro.
— d'iridio.	

§ VIII. IODIO.

Il iodio (1) è un corpo semplice stato scoperto nel 1811 dal sig. Courtois nelle acque madri dei Varecks (2). Si presenta sotto forma di lamine romboidali o d'ottaedri allungati quando è stato sublimato; il suo vapore è di colore violaceo, d'onde trae il suo nome dal greco; egli è di color bigio tendente all'azzurro, d'un odore che si approssima a quello del cloro; si volatilizza a 175° di Reaumur. Il suo peso specifico è di 4,946.

Il iodio coll'ossigeno forma l'acido iodico; s'unisce

(1) Iodio dalla parola greca *ιώδης*, che significa *violaceus*, dal color violaceo che prende quando è ridotto in vapore per mezzo del calorico. L.

(2) Questa sostanza fu pure trovata nelle acque minerali e particolarmente in quelle solforose che contengono dei muriati, nelle quali trovansi in istato salino ossia d'idriodato. Il sig. Angellini chimico farmacista di Voghera lo rinvenne in una sorgente d'acqua salsa a Sales nei dintorni di quella città; il professore Cantù lo trovò nell'acqua solfureo-salina di *Castelnuovo d'Asti*, in quella di *San Genisio* presso Chivasso, nella solfurea fredda d'*Acqui* detta del *Ravanasco*, in una solfurea di *Cagliano* nel Monferrato, in altra salsa leggermente solfurea sul territorio di *Castelnuovo d'Asti*; in altra pure salsa e leggermente solfurea a *Vignale* nel Monferrato, in altra a *Mugarone* provincia d'Alessandria; in una molto ricca di sal marino tra *Agliano e Calosso* nel Monferrato ed in una solfurea di *Sardegna* detta del *Ravanasco*. Il sig. Charpentier lo rinvenne in una cava di sal marino a Bex: il sig. Fuchs nelle saline di Hall nel Tirolo; il sig. Boussingault in un'acqua salina della provincia d'*Antioquia* nell'America; altri lo trovarono nelle saline di *Meklembourg-Schwerin*, ed in quella del mare; il sig. Vauquelin lo trovò recentemente in una miniera d'argento del Messico, chiamato argento *verGINE* di *serpentina*. L.

pure all'idrogeno e costituisce l'acido idriodico. Le sue combinazioni con i varj corpi combustibili metallici e non metallici portano il nome di ioduri.

Il iodio nelle sue combinazioni si comporta a un dipresso come il cloro. I signori *Vauquelin*, *Gay-Lussac*, *Clément*, *Davy*, *Courtois*, *Pelletier*, *Sérullas*, *Gauthier-de-Claubry*, e *Colin*, hanno particolarmente studiata questa sostanza.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Iodio (*Gay-Lussac*).

Iodina (*Davy*).

*Combinazioni acide dell'iodio coll'ossigeno
e coll'idrogeno.*

Acido iodico.
— idriodico.

Ossi-iodina (*Davy*).

IODURI.

Combinazioni dell'iodio coi corpi combustibili semplici.

Ioduro di fosforo.

— di zolfo.

— di cloro.

— d'azoto (1).

— di magnesio.

— di calcio.

— di stronzio.

*Vedi cloruro di iodio,
Iodio fulminante.*

(1) Il ioduro d'azoto con molta facilità si scompone, quando trovasi in istato secco scoppiando spontaneamente con molta veemenza, essendo umido la detonazione non ha luogo se non che per mezzo di fregamento, o di leggier compressione.

Ioduro di bario.

— di sodio.

— di potassio.

— d'ammoniaca.

Per-ioduro d'ammoniaca.

Sotto-ioduro d'ammoniaca.

Ioduro di zinco.

— di ferro.

— di stagno.

— di cadmio.

— di moliddeno.

— di cromo.

— di tungsteno.

— di colombio.

— di antimonio.

— d'urano.

— di titanio.

— di bismuto.

— di rame.

— di piombo.

— di mercurio.

Per-ioduro di mercurio . } Combinazione gialla di mercurio e di iodio.

Sotto-ioduro di mercurio . } Combinazione rossa di mercurio e di iodio.

Ioduro d'argento.

— di palladio.

— di rodio.

— d'oro.

— di platino.

La sua esistenza è dubbiosa.

Proto-idrioduro di carbonio. }

Deuto-idrioduro di carbonio. }

Ioduro di cianogeno . . }

(Sérullas).

IODATI.

OSSIODI (*Davy*).

Combinazioni dell'acido iodico colle basi.

Proto-iodato di zirconio.

Iodato di zirconia.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio

— di potassa. }
Ossipotassana. } (*Davy*).
Ossiido di potassa. }

Sopra-*proto-iodato di potassio* }

Iodato acido di potassa.

Iodato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

Proto-iodato di manganese.

— di manganese.

— — di zinco.

— di zinco.

— — di ferro.

— di ferro.

— — di moliddeno.

— di moliddeno.

— — di cromo.

— di cromo.

— — di colombio.

— di colombio.

— — d'antimonio.

— d'antimonio.

Deuto-iodato d'urano.

— d'urano.

Proto-iodato di cobalto.

— di cobalto.

Deuto-iodato di titano. . }

— di titano (*esistenza dubbia*).

Proto-iodato di bismuto.

— di bismuto.

Deuto-iodato di rame.

— di rame.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-iodato di telluro.	Iodato di telluro.
Deuto-iodato di nikelio.	— di nikelio.
Proto-iodato di piombo.	— di piombo.
— — di mercurio.	— di mercurio neutro.
Sopra-protio-iodato di mercurio	} — acido di mercurio.
Sotto-protio-iodato di mercurio	
Proto-iodato d'argento.	— d'argento.
— — di palladio.	— di palladio.
— — di rodio.	— di rodio.
Deuto-iodato di platino.	— di platino.
— — d'oro.	— d'oro.

IODATI IODURATI.

Combinazioni dei iodati coll'iodio.

Non esistono.

IDRIODATI.

Così si chiamano le combinazioni dell'acido idriodico colle basi.

Proto-idriodato di zirconio.	Idriodato di zirconia.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.

Nomenclatura attuale

Proto-idriodato di bario.
 — — di sodio.
 — — di potassio.
 Idriodato d'ammoniaca.
 Proto-idriodato di manganese.
 — — di zinco.
 — — di ferro.
 — — di stagno.
 — — di moliddeno.
 — — di cromo.
 — — di colombio.
 — — d'antimonio.
 Deuto-idriodato d'urano.
 Proto-idriodato di cobalto.

 Deuto-idriodato di titano . }
 Proto-idriodato di bismuto.
 Deuto-idriodato di rame.
 Proto-idriodato di telluro.
 Deuto-idriodato di nikelio.
 Proto-idriodato di piombo.
 — — di mercurio.
 — — d'argento.
 — — di palladio.
 — — di rodio.
 Deuto-idriodato di platino.
 — — d'oro.

Nomenclatura antica

Idriodato di barita.
 — di soda.
 — di potassa.
 — d'ammoniaca.
 — di manganese.
 — di zinco.
 — di ferro.
 — di stagno.
 — di moliddeno.
 — di cromo.
 — di colombio.
 — d'antimonio.
 — d'urano.
 — di cobalto.

 — di titano (*Esistenza
 dubbiosa*). (*Rose*).
 — di bismuto.
 — di rame.
 — di telluro.
 — di nikelio.
 — di piombo.
 — di mercurio.
 — d'argento.
 — di palladio.
 — di rodio.
 — di platino.
 — d'oro.

IDRIODATI IODURATI.

Combinazioni degli idriodati coll'iodio.

Proto-idriodato iodurato di zirconio	} Idriodato iodurato di zirconia.
— — — d'ittrio.	— — d'ittria.
— — — di glucinio.	— — di glucina.
— — — di magnesio.	— — di magnesia.
— — — di calcio.	— — di calce.
— — — di stronzio.	— — di stronziana.
— — — di bario.	— — di barita.
— — — di sodio.	— — di soda.
— — — di potassio.	— — di potassa.
Idriodato iodurato d'ammoniaca	} — — d'ammoniaca.
Proto-idriodato iodurato di manganese	} — — di manganese.
— — — di zinco.	— — di zinco.
— — — di ferro.	— — di ferro.
— — — di stagno.	— — di stagno.
— — — di moliddeno.	— — di moliddeno.
— — — di cromo.	— — di cromo.
— — — di colombio.	— — di colombio.
— — — d'antimonio.	— — d'antimonio.
Deuto-idriodato iodurato di urano	} — — d'urano.
Proto-idriodato iodurato di cobalto	} — — di cobalto.
Deuto-idriodato iodurato di titanio	} — — di titanio (<i>Esistenza dubbia</i>) (<i>Rose</i>).

<i>Nomenclatura attuale</i>	.	<i>Nomenclatura antica.</i>
Proto-idriodato iodurato di bismuto	}	Idriodato iodurato di bismuto.
Deuto-idriodato iodurato di rame	}	— — di rame.
— — — di nikelio.		— — di nikelio.
Proto-idriodato iodurato di piombo	}	— — di piombo.
— — — di telluro.		— — di telluro.
— — — di mercurio.		— — di mercurio.
— — — d'argento.		— — d'argento.
— — — di palladio.		— — di palladio.
— — — di rodio.		— — di rodio.
Deuto-idriodato iodurato di platino	}	— — di platino.
— — — d'oro.		— — d'oro.

§ IX. AZOTO.

L'azoto, parola tratta dal greco (1) che significa *improprio alla vita*, è un gaz permanente, incolore, invisibile, d'un odor particolare, gode d'una grandissima elasticità, e d'un peso specifico un po' meno di quello dell'aria; egli è inetto alla combustione, e gli animali, che s'immergono in questo gaz, subito vi muojono. L'azoto può riguardarsi, coll'ossigeno, come uno de' grandi materiali di cui la natura si serve continuamente per comporre e decomporre i corpi. Si trova poco sparso nel regno inorganico (2); ma gli esseri

(1) Azoto dall'A privativo dei Greci che significa *senza*, e ζων *vita* perchè inetto al mantenimento della vita. L.

(2) Questo gaz è stato scoperto in tre sorgenti poste a poca distanza l'una dall'altra, vicino alla città d'Hosick, contea di Ras-

organizzati, e particolarmente gli animali, lo contengono in grande quantità. Le sperienze di Lavoisier, Berthollet e d'alcuni altri celebri chimici, contribuirono molto a far conoscere questo gaz, di cui per l'avanti non se ne sospettava nemmeno l'esistenza.

L'azoto si combina con molti corpi combustibili semplici, e forma dei composti più o meno stabili: così coll'idrogeno forma l'ammoniaca; col carbonio, il cianogeno; col fosforo, il gaz azoto fosforato; col cloro, il cloruro d'azoto ecc. Le sue combinazioni dirette coi metalli non sono conosciute.

Si combina facilmente coll'ossigeno, 63 parti d'azoto e 37 d'ossigeno formano il gaz protossido d'azoto; il deutossido è formato da 43 d'azoto, e 57 d'ossigeno; l'acido azotoso o nitroso da 30 d'azoto e 70 di ossigeno; l'acido ipo-nitroso o per-nitroso di 100 d'azoto e 150 d'ossigeno; finalmente l'acido azotico o nitrico nasce dall'unione intima di 20 parti d'azoto e 80 d'ossigeno (1).

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Azoto	}	Aria viziata. Mofetta atmosferica. Gaz flogisticato. Settono. Alcaligeno. Nitrogeno.
— idrogenato.		V. ammoniaca.
— carbonato.		V. cianogeno.

senlaer, Nuova York, dalle quali si svolge in grandissima quantità: esso vedesi sollevare dalle ghiaje che formano il suolo delle sorgenti; il suolo che circonda queste fonti ne lascia pure continuamente svolgere.

Il sig. Gimbernat trovò l'azoto nelle acque termali d'Aix in Savoia. *L.*

(1) Un miscuglio di 21 parte d'ossigeno e di 79 d'azoto formano l'aria atmosferica. *L.*

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica.*

Azoto fosforato.

— solforato.

— e cloro.

— e iodio.

— carbonio e cloro.

— — e idrogeno.

V. Cloruro d'azoto.

V. Ioduro d'azoto.

V. Acido cloro-cianico.

V. — idro-cianico.

AZOTURI.

Combinazioni dell'azoto coi corpi combustibili semplici.

Azoturo di carbonio.

Combinazioni dell'azoto coll'ossigeno.

Protossido d'azoto . . .	}	Gaz nitroso deflogisticato.
		— ossido di settono.
		— — nitroso.
		Ossido gazzoso di nitrogeno.
		Gaz ossido d'azoto.
		— ossidulo d'azoto.
Deutossido d'azoto . . .	}	Effluvio nitroso.
		Gaz nitroso.
		Ossido nitrico.
Acido nitroso.		Acido nitroso.
— ipo-nitroso (<i>Gay-Lussac</i>).		— per-nitroso.
— nitrico	}	Acqua forte.
		Spirito di nitro.
		Ossi-settonico.
Aria atmosferica.		Aria atmosferica.

NITRATI.

NITRI, OSSI-SETTONATI.

Combinazioni dell'acido nitrico colle basi.

Proto-nitrato di zirconio.	Nitrato di zirconia.
— — d'alluminio . . .	{ Allume nitroso.
	{ Nitro argilloso.
	{ Nitrato d'allumina.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di magnesio . . .	{ Nitro di magnesia.
	{ — magnesiaco.
	{ Nitrato di magnesia.
— — di calcio . . .	{ Acqua madre del nitro.
	{ Nitro calcare.
	{ Nitrato di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario . . .	{ Nitro di terra pesante.
	{ — barotico.
	{ Nitrato di barita.
— — di sodio . . .	{ Nitro quadrangolare.
	{ — cubico.
	{ — romboidale.
	{ Nitrato di soda,
— — di potassio . . .	{ Sal pietra.
	{ Nitro.
	{ Nitrato di potassa.
— — di litio.	— di litina.
— — di potassio fuso . .	{ Cristallo minerale.
	{ Sal di prunella.
	{ Nitrato di potassa fuso.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Nitrato d'ammoniaca . . .	}	Sal ammoniacal nitroso.
		Nitro ammoniacale.
	}	— infiammabile.
		Nitrato d'ammoniaca.
Proto-nitrato di manganese.		— di manganese ossidulo.
Deuto-nitrato di manganese	}	Nitro di manganese.
		— di manganese ossidato.
Proto-nitrato di zinco	}	Nitro di zinco.
		Nitrato di zinco.
— — di cadmio.		
— — di ferro.		— di ferro al <i>minimo</i> .
Deuto-nitrato di ferro.	}	Nitro marziale.
		— di ferro.
		Nitrato di ferro al <i>massimo</i> .
Proto-nitrato di stagno.		— di stagno al <i>minimo</i> .
Deuto-nitrato di stagno.		— — al <i>massimo</i> .
— — di cromo.		— di cromo.
— — di colombio.		— di colombio.
— — d'antimonio	}	Nitro d'antimonio.
		Nitrato d'antimonio.
Proto-nitrato d'urano.		— d'urano.
— — di cerio.		— di cerio al <i>minimo</i> .
Deuto-nitrato di cerio.		— di cerio al <i>massimo</i> .
Proto-nitrato di cobalto.		Nitrato di cobalto.
— — di titanio	}	— di titanio. (<i>Non esiste</i>)
		(<i>Rose</i>).
— — di bismuto	}	Nitro di bismuto.
		Nitrato di bismuto.
Sopra- <i>proto-nitrato</i> di bismuto.		— acido di bismuto.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Sotto-proto nitrato di bismuto.	}	Bianco di fardo.
		— di perla.
		Magistero di bismuto.
	}	Nitrato di bismuto con eccesso di base.
Deuto-nitrato di rame . . .		Nitro di rame.
	}	Nitrato di rame.
Sotto-deuto-nitrato di rame.		— — con eccesso di base.
Proto-nitrato di telluro.		— di telluro.
— — di nikelio.		— di nikelio.
— — — e d'ammoniaca.		— — ammoniacale.
	}	Nitro di saturno.
— — di piombo		— di piombo.
		Nitrato di piombo al <i>minimo</i> .
Deuto-nitrato di piombo.		— di piombo al <i>massimo</i> .
Proto-nitrato di mercurio.		— di mercurio al <i>minimo</i> .
	}	Nitro mercuriale.
		— di mercurio.
Deuto-nitrato di mercurio .		Nitrato di mercurio al <i>massimo</i> .
	}	Questi due sali esistono egualmente con eccesso di base.
	}	Cristalli di luna.
Proto-nitrato d'argento .		Nitro lunare.
		— d'argento.
	}	Nitrato d'argento al <i>massimo</i> .
— — — fuso	}	Pietra infernale.
		Nitrato d'argento fuso.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-nitrato di palladio.
 — — di rodio.
 Deuto-nitrato di platino.

Nitrato di palladio.
 — di rodio.
 — di platino.

NITRITI.

Combinazioni dell'acido nitroso colle basi.

Proto-nitrito d'alluminio.
 — — di magnesio.
 — — di calcio.
 — — di stronzio.
 — — di bario.
 — — di sodio.
 — — di potassio.
 Deuto-nitrito di rame.
 — — di mercurio.

Nitrito d'allumina.
 — di magnesia.
 — di calce.
 — di stronziana.
 — di barita.
 — di soda.
 — di potassa.
 — di rame.
 — di mercurio.

IPONITRITI.

*Combinazioni dell'acido iponitroso o per-nitroso
colle basi.*

Secondo le ricerche del sig. Dulong sembrerebbe che l'acido di tutti i nitriti sarebbe l'acido iponitroso. Questo acido non esiste che allo stato di combinazione, tosto che si elimina da un acido più forte, si separa e si decompone tosto in deutossido d'azoto e in acido nitroso. Si conosce soltanto l'iponitrito di potassa.

Proto-iponitrito di potassio.

§ X. FLUORIO (1), O FTORO (2).

Egli è ancora alla pila voltaica che dobbiamo la conoscenza del radicale dell'acido fluorico. Il sig. Davy, che il primo vi sottomise questa sostanza, ha provato grandi difficoltà, perchè questo corpo ha molta tendenza per passare allo stato gazzoso. La forte attrazione del fluorio per i corpi metallici e per l'idrogeno, impedisce eziandio le necessarie sperienze per ben conoscerlo.

In seguito a molte sperienze tentate sopra il fluorio e sue combinazioni, pare provato che l'idrogeno è il principio acidificante o acidificato nell'acido fluorico: secondo questo principio chiamasi acido *idro-fluorico*.

Il sig. Davy pensa che i fluati non sono la combinazione dell'acido idro-fluorico cogli ossidi metallici, ma dei composti binari di fluorio e di metalli, o d'ossidi, d'onde conchiude che le denominazioni debbono esser cangiate. Fintanto che ulteriori sperienze abbiano fatto adottare questo cangiamento, noi chiameremo *idro-fluati* ciò che si chiamava *fluati*.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Fluorio o Ftoro	} Radicale dell'acido idro-fluorico Fluorina (<i>Davy</i>).

Combinazioni del fluorio coll'idrogeno.

Acido idro-fluorico o idro-ftorico	} Acido spatico. — fluorico.
— idro-fluo-borico.	

(1) Abbiamo adottato il primo nome come molto più facile a pronunciare.

Nota dell'Autore.

(2) Ftoro dal greco φθόρος, che significa *distruttore, corrosivo*. L.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

IDRO-FLUATI O IDRO-FTORATI.

FLUATI.

Combinazioni dell'acido idro-fluorico colle basi.

Proto-idre-fluato di silicio	{	Gaz fluorico silicato. Fluato di silice. Può esistere con eccesso di base.
— — d'alluminio	{	Fluore argilloso. Argilla spatica. Fluato d'allumina.
— — di magnesio	{	Magnesia fluorata. — spatica. Fluore magnesiaco. Fluato di calce.
— — di calcio	{	Spato fluore. — vetroso. — cubico. — fosforico. Fluore spatico. Fluato di calce.
— — di stronzio	{	— di stronziana.
— — di bario	{	Fluore pesante. — barotico. Fluato di barita.
— — di sodio	{	Fluore di soda. Soda spatica. Fluato di soda.
— — di potassio	{	Fluore tartaroso. — di tartaro. Tartaro spatico. Fluato di potassa.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Idro-fluato d'ammoniaca	}	Sal ammoniacale spatico.
		Ammoniaca spatica.
		Spato ammoniacale.
		Fluore ammoniacale.
Proto-idro-fluato di man- ganese	}	Fluato d'ammoniaca.
— — di zinco.		— di manganese.
— — di ferro.		— di zinco.
— — di stagno.		— di ferro.
— — d'arsenico.		— di stagno.
— — di moliddeno.		— d'arsenico.
Deuto-idro-fluato di anti- monio	}	— di moliddeno.
— — di cobalto.		— d'antimonio.
— — d'urano.		— di cobalto.
Proto-idro-fluato di bismuto.	}	— d'urano.
— — di rame.		— di bismuto.
— — di nikelio.		— di rame.
— — di piombo.		— di nikelio.
— — di mercurio.		— di piombo.
— — d'argento.		— di mercurio.
		— di argento.

IDRO-FLUO-BORATI

O IDRO-STOBORATI.

FLUOBORATI.

Combinazioni dell'acido idro-fluo-borico colle basi.

Idro-fluo-borato di protos- sido di zirconio	}	Fluo-borato di zirconia.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Idro-fluo-borato di protos- sido d'alluminio }	Fluo-borato-d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
— — d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.

§ XI. CIANOGENO.

La scoperta di questa nuova sostanza è dovuta al sig. Gay-Lussac; egli l'ha chiamata *cianogeno*, vocabolo tratto dal greco (1), che significa *azzurro, io genero*. È un fluido elastico permanente alla temperatura ordinaria, ma suscettibile di condensarsi in liquido a un grandissimo grado di freddo (*Bussy*). Ha un odore talmente vivo e penetrante, che è quasi impossibile il definirlo. È infiammabile, ed abbrucia con fiamma azzurrognola mescolata di porpora. Il suo peso specifico sorpassa quello dell'aria, e può sopportare un altissimo grado di calore senza decomporsi, prova evidente dell'attrazione de' suoi due corpi componenti, il carbonio, e l'azoto, che sono nelle proporzioni di 1 volume di vapore di carbonio.

172 di gaz azoto.

Da più d'un mezzo secolo, i più distinti chimici

(1) *κύανος*, azzurro e *γενναι*, io genero generatore dell'azzurro, perchè le combinazioni acide di cianogeno col ferro sono d'un elegante color azzurro. L.

avevano fatte ricerche sull'acido prussico; ma furono sempre incerti sulla vera natura de' suoi principj costituenti.

Nel 1752 l'azzurro di Prussia occupò l'attenzione dell'infatigabile Macquer, e fece molte sperienze dalle quali non ottenne alcun risultato soddisfacente. Questo chimico ben riconobbe l'azione della potassa sopra la materia colorante dell'azzurro di Prussia; ma, come Geoffroy, che se ne occupò eziandio, non potè spiegare i fenomeni che aveva osservato: lo stato delle conoscenze chimiche fin allora si opponeva. Bergmann e Guyton che continuarono le medesime ricerche, non furono più fortunati; tuttavia giunsero a constatare che l'azzurro di Prussia doveva il suo colore ad un acido particolare, che Guyton il primo lo chiamò *acido prussico*. Schéele volle anche cooperare alla conoscenza di questa singolar sostanza; fece una serie di lavori che sorpassarono di molto quelli de' suoi illustri predecessori. Difatti, i principj costituenti dell'acido prussico furono sospettati, le sue combinazioni furono meglio conosciute; quest'illustre chimico giunse persino a riprodurlo. Ma tutto questo non era sufficiente; era riserbato ad uno de' più celebri chimici del secolo decimonono di farci conoscere la sua natura e le sue proprietà.

I maravigliosi risultati di Berthollet, Proust, e di altri chimici non meno distinti, il primo sopra l'acido prussico, il secondo sopra le sue combinazioni colle basi, fecero ammettere l'idrogeno, il carbonio e l'azoto come suoi principj costituenti. L'ossigeno che Berthollet non vi ammette, non senza incertezza, non fu tuttavia del tutto rigettato dall'insieme de' suoi principj costituenti; Curaudan riconobbe persino un radicale prussico che chiamò *prussire*, combinazione ternaria d'idrogeno, di carbonio e d'azoto, la di cui unione coll'ossigeno costituiva, secondo esso, l'acido prussico.

Tutte queste teorie, quantunque emesse da uomini cotanto distinti, non avevano potuto far conoscere il radicale dell'acido prussico. Nella memoria letta dal sig. Gay-Lussac alla prima classe dell'Instituto, non solamente lo ha fatto conoscere, ma ci ha ancora comunicato le sue proprietà fisiche, e le sue combinazioni colle differenti basi.

Il *cianogeno* è solubile nell'acqua alla dose di 4 volte e 1/2 il suo volume; l'etere e l'olio essenziale di terebentina ne sciolgono egualmente che l'acqua; ma l'alcoole ne scioglie fino a 23 volte il suo volume.

Il cianogeno arrossa la tintura di lacca muffa; ma se, coll'ajuto del calore, si volatilizza, ricompare il color azzurre.

Combinato coll'ossigeno forma *l'acido cianico*, la di cui esistenza non è che supposta da Gay-Lussac; coll'idrogeno forma *l'acido idro-cianico*, e col cloro *l'acido cloro-cianico*. La sua combinazione coi metalli forma dei *cianuri*, e cogli ossidi degli *ossi-cianuri* (1).

ACIDO IDRO-CIANICO.

Noi ci dispenseressimo di parlare dell'acido prussico se, dopo la scoperta del suo radicale, non si fosse coll'esperienza riconosciuto che la maggior parte de' nostri prussati non erano che cianuri d'ossidi, e che gl'idro-cianati non potevano esistere che allo stato liquido, proprietà che molto li ravvicina agl'idro-clorati e agl'idriodati.

Il sig. Gay-Lussac rapporta ad un tempo fatti così interessanti e così nuovi sopra la natura di quest'aci-

(1) Il sig. Thénard non trova queste denominazioni conformi ai principj della nomenclatura, mentre che non spiegano la natura dei principj costituenti delle sostanze che esse designano; desidererebbe che loro si sostituisse quelle più esatte *d'azoto carbonato*, *d'acido azo-carbico* e *idrazo-carbico*, *d'azo-carbati* e *d'idrazo-carbati*, *d'azo-carburi* e *d'ossiazo-carburi*. Nota dell'autore.

do, e sopra l'effetto delle sue combinazioni colle basi, che ci saranno riconoscenti d'averne data conoscenza.

L'acido idro-cianico, liquido, senza colore, d'un odor assai vivo, di sapor fresco e successivamente bruciante, nasconde sotto ingannatrici apparenze di debolezza dimostrata, tutti i caratteri d'un violento veleno; si congela a 15° , si cristallizza in fibre come il nitrato d'ammoniaca, ed il freddo che produce per evaporarsi, anche ad una temperatura di 20 gradi, basta per congelarlo.

Egli è formato da

1 volume di vapor di carbonio;

1½ volume di gaz azoto;

1½ volume di gaz idrogeno.

o in peso:

Carbonio 44,39.

Azoto 51,71.

Idrogeno 3,90.

100,00.

Quest'acido non può conservarsi più di quindici giorni, anche in recipiente ermeticamente chiuso. I suoi principj reagiscono li uni sopra li altri: l'idrogeno si porta sull'azoto, e forma dell'ammoniaca, che si combina ad una parte d'acido non decomposto, da cui ne nasce dell'idro-cianato d'ammoniaca, mentre il carbonio si unisce ad un'altra parte d'azoto, e forma una materia nera carbonosa, che è un vero *azoturo di carbonio*. Secondo Gay-Lussac, le proprietà acidificanti dell'acido idro-cianico non possono ripetersi dall'idrogeno, che per se stesso è molto alcalescente, ma bensì dal carbonio e dall'azoto: dev'esser considerato come un vero *idracido* nel quale il carbonio e l'azoto rimpiazzano il cloro nell'acido idroclorico; il iodio nell'acido idriodico, e lo zolfo nell'acido idro-solforico.

L'acido idro-cianico essendo decomposto ad una temperatura media dal deutossido di potassio, egli è impossibile d'ottenere un idro-cianato di potassa, quando quest'alcali trovasi in contatto colle materie animali, ad un calor rosso, come si è sempre creduto; egli è un vero protossi-cianuro di potassio.

L'acido idro-cianico si combina, è vero, con mezzi molto indiretti, collo zolfo, l'argento, il ferro, e forma dei composti acidi di natura affatto particolare, che, colla loro combinazione colle basi salificabili, formano ciò che chiamansi *prussiate doppj* (V. più basso).

Gl'idro-cianati sono decomposti dagli acidi i più deboli, e quando sono privi d'acqua sopportano un altissimo grado di calore, senza perder la proprietà di cangiar in azzurro le dissoluzioni di ferro; ma passano allo stato di cianuri d'ossidi. Se al contrario questi sali sono esposti all'azione simultanea dell'aria e dell'acqua, si decompongono e si cangiano in carbonati.

Oltre le combinazioni binarie che forma l'acido idro-cianico colle basi, può ancora formare dei sali tripli; ma la loro esistenza come sali tripli è dubbiosa. Molti chimici hanno emesso a questo riguardo differenti opinioni: Gay-Lussac pensa che risultano dalla combinazione dei cianuri cogli idro-cianati neutri; d'onde ne viene che l'idro-cianato di potassa e di ferro sarebbe un cianuro di ferro e d'idro-cianato di potassa; la stessa cosa sarebbe del sale triplo a base d'argento, ecc.

Il sig. Berzelius li risguarda come composti di due cianuri, con acqua o senza, in proporzione propria a convertire i cianuri in idro-cianati. Il sig. Porret, e in fine, il sig. Robiquet s'appoggiano sopra sperienze assai positive per riguardare l'acido degl'idro-cianati doppj come un acido particolare combinato alle basi salificabili. Così, ciò che il sig. Poret ha chiamato *chiazati solforati, argenturati, ferrurati, di potassa,*

ecc., sarebbero dei composti d'acido idro-cianico, in cui il ferro, l'argento, lo zolfo sono diventati uno degli elementi, colla potassa, ecc., o tutt'altra base. Egli è sotto quest'ultimo rapporto che considereremo gl'idro-cianati doppij, ma non adotteremo la nomenclatura del sig. Porret; ci contenteremo soltanto d'aggiugnere i termini solforato, argenturato, ecc., dopo la denominazione degli acidi idro-cianici, o idro-cianati.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Cianogeno	} Radicale dell'acido prussico. Materia colorante dell'azzurro di Prussia.

Combinazioni acide del cianogeno coll'ossigeno, l'idrogeno ed il cloro.

Acido cianico.	(<i>Esistenza dubbiosa</i>).
— idro-cianico.	Acido prussico.
— cloro-cianico.	— prussico ossigenato.

Combinazioni dell'acido idro-cianico coi corpi semplici.

Acido idro-cianico solforato o idro-solfo-cianico.	} Acido solfo-cianico. — chiasico solforato.
— — ferrurato o idro-ferroro-cianico.	
— — argenturato o idro-argento-cianico	} — — ferro-cianico. — chiasico ferrurato. — — argenturato.

CIANURI (1).

*Combinazioni del cianogeno coi corpi
combustibili semplici.*

Cianuro di sodio.

- di potassio.
- di mercurio.
- d'argento.
- di platino.
- d'ammoniaca.

OSSI-CIANURI O CIANURI D'OSSIDI.

Protossi-cianuro d'alluminio.	Cianuro d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di bario idro-solfato }	— — idro-solfato.
— — di bario solforato.	— — solforato.
— — di zinco.	— di zinco.
— — di stagno.	— di stagno.
— — di cobalto.	— di cobalto.
— — di rame.	— di rame.
— — di piombo.	— di piombo.
— — di palladio.	— di palladio.
— — di sodio.	— di sodio.
— — di potassio.	— di potassio.

(1) Il sig. Serullas ottenne un nuovo composto, le di cui proprietà sono molto distinte, e molto rimarchevoli: egli è il cianuro d'iodio; ha un odor forte, molto piccante, irrita vivamente gli occhi, e promuove la lacrimazione, il suo sapore è dei più caustici. Non altera la carta di tornasole nè quella di curcuma, e non manifesta verun carattere acido od alcalino. L.

Deutossi-cianuro di ferro idratato	}	Cianuro di ferro idratato.
— — di mercurio.		Natura probabile dell'azzurro di Prussia secondo <i>Gay-Lussac</i> (1).
— — d'argento.		Cianuro di mercurio. — d'argento.

IDRO-CIANATI.

PRUSSIATI.

Proto-idro-cianato di magnesio	}	Prussiato di magnesia.
— — di calcio		Prussiato calcare. Acqua di calce prussiana. Prussiato di calce.
— — di bario.		— di barita.
— — di sodio.		— di soda.
— — di potassio.		— di potassa.
Idro-cianato d'ammoniaca.		— d'ammoniaca.
Proto-idro-cianato di zinco.		— di zinco.
— — di ferro.		— di ferro.
— — di stagno.		— di stagno.
— — di cobalto.		— di cobalto.
— — di rame.		— di rame.
— — di piombo.		— di piombo.
— — d'argento.		— d'argento.
— — di palladio.		— di palladio.

(1) Secondo le sperienze dei sig. Poret e Robiquet, l'azzurro di Prussia sarebbe piuttosto un composto d'acido idro-cianico ferrurato e di tritossido di ferro, o un trito-idro-cianato ferrurato di ferro: quest'opinione ci pare anche più fondata, e il sig. Thénard l'ha ammessa nel suo eccellente trattato di chimica (*quarta edizione 1824*).
(Nota dell'autore.)

IDRO-CIANATI FERRURATI
O IDRO-FERRO-CIANATI (1).

IDRO-CIANATI TRIPLI CHIASATI
FERRURATI, FERRO-CIANATI,
PRUSSIATI.

*Combinazioni dell'acido idro-cianico ferrurato
colle basi.*

Proto-idro-cianato ferrurato di magnesio	}	Prussiato di ferro e di magnesia.
— — — d'ittrio.		— — e d'ittria.
— — — di calcio.		— — e di calca.
— — — di stronzio.		— — e di stronziana.
— — — di bario.		— — e di barita.
— — — di sodio.		— — e di soda.
— — — di potassio . . .	}	Prussiato di potassa fer- ruginoso.
		— — e di ferro.
	}	Sal colorante dell'azzurro di Prussia.
— — — d'argento		Prussiato di ferro e d'ar- gento.
— — — d'ammoniaca.		— — e d'ammoniaca.

§ XII. AMMONIACA O IDROGENO AZOTATO.

L'ammoniaca, che molto figurava nell'antica chimica, e che, nella chimica pneumatica, ha reso grandissimi servigi come reattivo, ha dovuto fissare l'attenzione dei chimici moderni; egli è ad un Francese, a cui le

(1) Gli idro-cianati solforati e argenturati essendo pochissimo conosciuti ci limiteremo per il momento, di farne solamente conoscere la loro esistenza. (Nota dell'autore.)

scienze e le arti hanno grandi obbligazioni, che noi dobbiamo la conoscenza dei principj costituenti di questa sostanza: Berthollet ha dimostrato che era composta di quattro parti d'azoto, e d'una d'idrogeno; il suo stato naturale è gazzoso, è molto solubile nell'acqua; le sue combinazioni cogli acidi formano dei sali; ma riguardo a molti ossidi metallici, fa a suo tempo le funzioni di principio salificante alla maniera degli acidi; queste combinazioni sono veri sali cristallizzabili. Davy le aveva dato il nome d'*ammoniuro* e Klaproth quello d'ammoniato. Quest'ultima denominazione essendo più giusta a motivo che dà un'idea più precisa del composto, noi l'adotteremo per la nomenclatura di queste sorta di prodotti.

Non bisogna confondere le preparazioni fulminanti fatte coll'ammoniaca ed alcuni ossidi, con quelle che si ottengono facendo bollire, in convenienti circostanze, una miscela di alcoole assoluto e di nitrato di mercurio o d'argento.

Prima del lavoro intrapreso e pubblicato ultimamente da Liebig e Gay-Lussac sopra la natura di queste preparazioni scoperte da Howard, non si avevano che imperfette idee sulla natura di questi pericolosi composti. Questi dotti chimici hanno riconosciuto che il mercurio, e l'argento fulminanti di Howard erano dei composti salini, nei quali le basi, ossidi di mercurio o d'argento, si trovavano combinate con un acido particolare quadruplo, al quale hanno dato il nome d'*acido fulminico*, d'onde vengono i nomi di fulminati d'argento, di mercurio, ecc., ecc.

Questi chimici hanno eziandio scoperto che la proprietà fulminante di questi composti, risiede principalmente nell'estrema mobilità degli elementi dell'acido fulminico, che può trasmettere la sua proprietà fulminante combinandosi ad altre basi come la potassa, la soda, ecc. Questo acido è composto d'idrogeno, d'ossigeno e d'azoto, nelle proporzioni proprie a rap-

presentare l'acido *cianico* di cui Gay-Lussac aveva cominciato vederne l'esistenza all'epoca del suo bel lavoro sopra l'acido prussico; bisogna aggiugnere a questi tre corpi un quarto elemento che è l'argento od il mercurio metallico, secondo che si è servito per la preparazione fulminante di nitrato di mercurio o d'argento. Se questo modo di vedere sarà un giorno dimostrato, ciò che sarà difficilissimo, stante l'estremo pericolo che vi è nel travagliare queste sorta di materie, la nomenclatura proverà ancora dei cangiamenti riguardo a questi composti, ed avremo dei *cianati argenturati*, *idrargirati* ecc., come abbiamo già degli *idrocianati ferrurati*, *argenturati*, ecc.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Ammoniaca	}	Alcali volatile caustico.
— solforata.		— — fluor.
— iodurata.		Spirito di sal ammoniaco.
— e cianogeno.		V. solfuro d'ammoniaca.
		V. iodura d'ammoniaca.
		V. cianuro d'ammoniaca.

AMMONIATI.

AMMONIURI.

Combinazioni dell'ammoniaca cogli ossidi metallici.

Proto-ammoniato di zinco.	}	Ossido di zinco ammoniacale.
— — di ferro.		— di ferro ammoniacale.
Deuto-ammoniato di stagno.		— di stagno ammoniacale.
Proto-ammoniato di tungsteno.		— di tungsteno ammoniacale.
Deuto-ammoniato di cobalto.		— di cobalto ammoniacale.
Proto-ammoniato di telluro.		— di telluro ammoniacale.

Deuto-ammoniato di rame.	}	Acqua celeste.
		Ossido di rame ammoniacale.
Proto-ammoniato di nikelio.		— di nikelio ammoniacale.
— — di mercurio	}	Mercurio fulminante.
		Ossido di mercurio ammoniacale.
— — d'argento	}	Argento fulminante.
		Ossido d'argento ammoniacale.
Deuto-ammoniato d'oro	}	Oro fulminante.
		Ossido d'oro ammoniacale.

Combinazioni dell'ammoniaca cogli acidi e idracidi.

Ammoniaca e acido borico.
 — — carbonico.
 — — fosforico.
 — — fosforoso.
 — — solforico.
 — — solforoso.
 — — nitrico.
 — — nitroso.
 — — iodico.
 — — clorico.
 — — idro-clorico.

V. gli articoli di ognuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ciascun sale ammoniacale.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Ammoniaca e acido idriodico.

— — idro-fluorico.

— — idro-fluo-borico.

— — idro-solforico.

— — idro-cianico.

— — arsenico.

— — cromatico.

— — moliddico.

— — tunstico.

— — colombico.

— — antimonico.

— — antimonioso.

— — acetico (1).

— — malico.

— — ossalico.

— — benzoico.

— — citrico.

— — fungico.

— — gallico.

— — kinico.

— — mellitico.

— — morico.

— — succinico.

— — tartarico.

— — canforico.

— — mucico.

— — piro-tartarico.

V. gli articoli d'ognuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ciascun sale ammoniacale.

(1) A questa serie d'acidi atti a formar combinazioni coll'ammoniaca bisogna aggiugnere tutti quelli nuovamente scoperti che possono contrarre simili combinazioni. (Nota dell'Autore)

Ammoniaea e acido suberico.

— — zumico.

— — urico.

— — rosacico.

— — amniotico.

— — sebacico.

— — lattico.

V. gli articoli di ognuna di questi acidi per avere la denominazione particolare di ciascun sale ammoniacale.

§ XIII. DEGLI ALCALI VEGETALI

O BASI SALIFICABILI ORGANICHE VEGETALI.

Egli è difficile in una nomenclatura di classificare rigorosamente i corpi, come si può fare in un trattato di chimica; il luogo che quivi tengono l'ammoniaca ed il cianogeno, ne sono l'esempio; non avremmo frattanto saputo come fare per piazzarlo altrove. Egli è per la medesima ragione che in quest'edizione abbiamo fatto seguire questi corpi dalle basi salificabili organiche, la di cui importante scoperta data solamente da alcuni anni. Non potendo queste basi soffrir verun'alternazione nelle proporzioni dei loro elementi, senza cangiar tosto di natura, e non essendo suscettibili, almeno fino a questo momento, di subire varj gradi d'ossigenazione, non avremmo bisogno del soccorso dei *proto*, *deuto*, *trito*, ecc., per designare le loro combinazioni saline. Sotto questo rapporto queste sono fisse, possono ciò nondimeno differire nelle proporzioni reciproche dei componenti, e offrire dei sali neutri, dei sali acidi, e dei sali con eccesso di base. Tutti gli alcali vegetali conosciuti son formati d'idrogeno, d'ossigeno, di carbonio, e d'una piccola quantità d'azoto.

Noi non entreremo ora in dettagli relativi alle proprietà che distinguono queste diverse sostanze, riman-

diamo per questo ai trattati di chimica; ci limiteremo semplicemente a darne una brevissima nota istorica designando li acidi ai quali la base è stata combinata.

1. MORFINA.

Principio calmante dell'oppio. Questa base è stata scoperta nel 1817, da Sertuerner, farmacista a Imbeck, nell'Hanovre. Non si è trovata finora che nell'oppio (1), dove ella vi esiste combinata coll'acido meconico. Le combinazioni saline di morfina le più usitate sono gli *acetati* e *solfati* di questa base. L'acetato è un rimedio infedele, e che dovrebbe esser rigettato dalla medicina: contiene sempre un eccesso di base, e ben sovente della morfina libera. Il solfato è costante nelle sue proporzioni, e dovrebbe esser preferito. Si conoscono ancora *l'idro-clorato*, *citrato*, *tartrato*, e *gallato di morfina*.

2. STRICNINA.

Stata scoperta nel 1818, dai signori Pelletier e Caventou che le avevano dato in primo il nome di *Vauquelina*. Questa sostanza si trova nella noce vomica, nella fava di S. Ignazio, nel legno colubrino; nell'*upas tieuté* famoso veleno di Giava (2). Egli è uno dei più violenti veleni conosciuti.

La stricnina si combina facilmente agli acidi, e forma dei sali benissimo cristallizzati.

Si conosce il *solfato*, il *nitrato*, *l'idro-clorato*, il *tartrato*, il *citrato*, *l'igazurato di stricnina*.

(1) Il sig. Professore Cantù analizzando il papavero bianco, che coltivasi nei dintorni di Torino, vi trovò la *morfina*; il signor Petit farmacista la rinvenne nel *papaver orientale* di Fournesfort; il sig. Professore Vauquelin ed il signor Tilloy la trovarono nel papavero che coltivasi in Francia.

(2) L'*upas tieuté* è il sugo d'una pianta della famiglia degli *strychnos*, esso viene raccolto dai malfattori che sono condannati di andarne in cerca; questi ritornando indietro con questo sugo vengono assolti da' lor delitti, ma pochissimi sono quelli che ritornano essendo dagli effluy micidiali di queste piante avvelenati.

3. BRUCINA.

Questo alcali vegetale è stato scoperto nel 1819, nelle cortecce della falsa angustura, dai signori Pelletier e Caventou. Dopo quest'epoca i medesimi chimici l'hanno trovata nella noce vomica nella quale vi esiste unitamente alla stricnina. La brucina è un veleno attivo. Si combina agli acidi gallico, solforico, nitrico, idroclorico, ecc. e forma dei *gallati*, *solfati*, *nitrati*, *idrociorati di brucina*.

4. VERATRINA.

La veratrina scoperta nel 1819 dai signori Pelletier e Caventou è il principio attivo della sabadiglia, (*veratrum sabadilla*) dell'elleboro bianco e dei colchici, piante nelle quali gli autori l'hanno trovata. Egli è ad essa che l'elleboro in specie deve questa proprietà irritante sopra la membrana nasale, che cagiona così violenti sternuti.

Essa si combina eziandio cogli acidi, e forma dei sali nel modo degli alcali precedenti.

5. EMETINA (1).

Principio attivo dell'ipecacuana, scoperta dai signori Magendie e Pelletier, esiste allo stato di *gallato acido* nell'ipecacuana. Le sue combinazioni saline sono ancor poco conosciute.

(1) Il sig. Boullay ha recentemente scoperto nella radice, nelle foglie, nei fiori e semi della *viola odorata* una sostanza, che ha molta analogia coll'emetina ottenuta dall'ipecacuana, alla quale diede il nome di *violina*, essa è alcalina come l'emetina, e forma dei sali unendoli agli acidi: il processo per ottener questa sostanza trovasi descritto nel *Manuel du Pharmacien* par A. Chevallier e Idt. pag. 829. L.

6. DELFINA.

Scoperta nel 1819 da Lassaigne e Feneulle, nei semi della stafisagria, *Delphinina staphysagria L.*, alla quale comunica le sue proprietà medicinali e velenose.

Vi esiste allo stato di malato acido di delfina. Forma dei sali cogli acidi solforico, nitrico, idro-clorico e acetico.

7. PICROTOXINA.

Questa base salificabile è stata trovata nei semi del *menispermum cocculus* da Boullay. Vi si trova allo stato di *menispermato acido di picrotoxina*; può formare cogli acidi solforico, nitrico, e muriatico, dei sali che sono sempre acidi.

8. CINCONINA.

Ricavata dalla china-china bigia dal dottor Gomes di Lisbona che le aveva dato il nome di *cinconino*; i signori Hutton, Labillardière, Pelletier e Caventou, riconobbero questa sostanza per base salificabile organica.

Le combinazioni di questa base cogli acidi sono numerosissime; le principali sono il *solfo*, *nitro*, *idro-clorato*, *acetato*, *fosfato*, *arseniato*, *ossalato*, *gallato*, *tartrato* e *chinato di cinconina*.

9. CHININA.

Scoperta dai signori Pelletier e Caventou nella china-china gialla reale, e nella china-china rossa, ove vi esiste unitamente alla cinconina. Le proprietà febbrifughe della china-china generalmente usitata sono dovute a queste due basi.

Caventou

Di tutte le numerose combinazioni formate dalla chinina cogli acidi, la più impiegata, quella di cui si fa uso in questi tempi nei due emisferi, è il *solfato di chinina*. Questa base si combina egualmente come la einconina coi principali acidi conosciuti.

10. CAFFEINA.

Base salificabile del caffè scoperta nell'istesso tempo dai sig. Robiquet, Caventou e Pelletier. Ancor poco conosciuta.

11. SOLANINA.

Principio attivo delle bache della morella (*solanum nigrum*) dotato di proprietà alcaline, e capace di formar cogli acidi dei sali appena cristallizzabili. Scoperto dal sig. Desfosses, farmacista a Besançon.

OSSERVAZIONE (1).

Indipendentemente di queste basi salificabili organiche, molti chimici hanno annunziato l'esistenza di alcune altre, come la *digitalina* nella digitale purpurea;

(1) I rapidi progressi che la scienza chimica va ogni dì facendo, l'infessso zelo dei suoi cultori hanno dopo la pubblicazione di questa nomenclatura scoperto alcune nuove basi salificabili, che crediamo possano meritare qualche attenzione; ci facciamo dovere di darne ragguaglio in questa nostra traduzione.

PARIGLINA.

Base salificabile della salsaparilla scoperta dal sig. D. Gallileo Palotta, i suoi caratteri sono i seguenti: bianca, polverulenta, leggiera, inalterabile all'aria, di sapor amaro, molto austero, alquanto astringente, e nauseoso, essa è insolubile nell'acqua fredda, alquanto so-

Esculina nella corteccia del castagno d'India; *datu-
rina* nella *datura stramonium*; *iosciamina* nel giu-

lubile nella calda; l'alcoole freddo ha poca azione sulla pariglina, ma è disciolta dall'alcoole bollente.

L'acido solforico concentrato la decompone, ma quando è diluito la neutralizza e forma un solfato di pariglina. Non si conoscono fin ora altri sali di pariglina.

SCIALAPPINA.

Principio attivo e base salificabile del *convolvulus ialappa*, scoperto dal sig. Hume giuniore: le sue proprietà chimiche non sono ancora state descritte, l'autore si propone di far ulteriori osservazioni.

IAMAICINA.

Sostanza cristallina trovata dal sig. Huttenschmid di Heidelberg nella corteccia della *geoffroya iamaicensis*.

SURINAMINA.

Sostanza cristallina trovata dallo stesso autore nella *geoffroya surinamensis*. Secondo l'autore queste sostanze sono capaci d'unirsi agli acidi e formar dei sali.

SALICINA.

Nuova sostanza cristallizzabile, suscettibile di combinarsi cogli acidi e formar dei sali, scoperta dal sig. Fontana nella scorza del salice bianco (*salix alba L.*). L'autore asserisce aver ottenuto, saturando questa sostanza coll'acido solforico, del solfato di salicina cristallizzato.

BREINA.

Principio cristallizzabile trovato dal sig. Baup nella resina dell'*arbol a brea*, albero indeterminato dell'isola Manilla.

ELEMINA.

Sostanza cristallizzabile ottenuta dal medesimo nella resina *Amyris elemifera*. L.

squiamo; *cicutina*, nella cicuta; *rabarbarina* (1), nel rabarbaro; *atropina* nella *belladonna* ecc.; ma ella è cosa prudente, per ammettere questi nuovi corpi, d'aspettare nuove sperienze per parte de' loro autori.

Il sig. Godefroi farmacista di Parigi, ha annunziato la scoperta della *chelidonina*, principio attivo e alcalino della *chelidonia*. Bisogna ugualmente attendere la memoria che pubblicherà l'autore su questo soggetto.

(1) Il signor Caventou, con sua lettera delli 5 maggio corrente, ci ha graziosamente comunicato, che in seguito a recenti indagini da esso instituite sulla *rabarbarina*, che il signor Norni di Milano annunziò qual alcali vegetale particolare, essere questa sostanza una combinazione di calce e del principio attivo del rabarbaro, che egli giunse a separare allo stato di purezza; il signor Caventou le impose il nome di *rabarbarino*; questo principio è neutro, tuttavia si combina alle basi alla maniera degli acidi i più deboli. L.

DIVISIONE SECONDA

METALLI

SEZIONE PRIMA

§ I. SILICIO.

Il silicio, scoperto col mezzo della pila voltiana, non si era potuto ottenere che in piccolissima quantità, e con apparenza di piccoli punti lucenti. Il sig. Berzelius ha testè pubblicato un semplicissimo processo, mediante il quale si può ottenere il silicio in notevole quantità. Basta riscaldare in un tubo di vetro chiuso da una parte del fluato doppio di silice e di potassa, con alcuni pezzi di potassio: si fa una leggier detonazione ed il silicio è ridotto.

Per la grande difficoltà che fin ora si provava per ottener il silicio, niuno aveva pensato che questo metallo fosse così combustibile, che sarebbe impossibile di conservarlo all'aria senza vederlo soffrire in un momento una viva combustione. Fuori di questo caso, il silicio puro è incombustibile, anche nel gaz ossigeno alla temperatura ordinaria. L'acqua, l'acido nitrico, e l'acqua regia o regale, non l'attaccano, ma l'acido fluorico ne discioglie alquanto.

Il sig. Berzelius con un processo simile al sopra descritto, ha ottenuto tutti i metalli delle terre. Ma non ha potuto isolare che il silicio ed il zirconio, perchè li altri decompongono l'acqua con grande energia.

Le combinazioni del protossido di silicio cogli acidi sono pochissime, come si vedrà più sotto. Si fonde cogli ossidi metallici ad una elevata temperatura, formando dei vetri coloriti.

Silicio.

Metallo della selce.

Protossido di silicio (1) .

{ Terra silicata.
— selciosa.
Silice.

— — e acqua.

V. Idrati.

*Combinazioni del protossido di silicio
con diversi ossidi.*

Protossido di silicio e os-
sido di calcio

{ Miscuglio che costituisce
i cementi ecc.

— — di potassio o di so-
dio

{ Vetro.

Protossido di silicio e d'allu-
minio

{ Miscuglio col quale si
fabbricano le terraglie,
dal mattone sino alla
porcellana.

*Combinazioni del protossido di silicio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di silicio e acido
idro-fluorico.

— — borico.

— — fosforico.

— — cromatico.

{ V. gli articoli d'ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare di ogni sale
selcioso.

(1) Alcuni chimici riguardano il protossido di silicio come fungente
le veci d'un acido, con alcune basi come la potassa ecc., e li hanno
dato il nome d'acido silicico. (Nota dell'autore).

§ II. ZIRCONIO.

Il zirconio, la conoscenza del quale la dobbiamo alla pila voltiana, è stato ottenuto in tanto piccola quantità che non si sono potuto descrivere le sue proprietà fisiche.

Il zirconio s'ottiene collo stesso processo che il silicio. Questo metallo è nero come il carbone; non si ossida nè nell'acqua, nè nell'acido muriatico, ma l'acqua regia, e l'acido fluorico lo dissolvono. Brucia ad una temperatura alquanto elevata con somma intensità, e si converte in una polvere bianca che è la zirconia.

Le sue combinazioni allo stato d'ossido sono numerosissime, giacchè tutti li acidi lo dissolvono.

<i>Nomenclatura attuale</i>	<i>Nomenclatura antica</i>
Zirconio.	Metallo della zirconia.
Protossido di zirconio . . .	{ Terra del giargone. Zirconia.
— — e acqua.	V. idrati.
— — e fosforo.	V. protossi-fosfuri.
— — e cloro.	V. protossi-cloruri.

*Combinazioni del protossido di zirconio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di zirconio e acido borico.	} V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale di zirconia.
— — carbonico.	
— — fosforico.	
— — ippo-fosforico.	
— — fosforoso.	
— — ippo-fosforoso.	
— — nitrico.	
— — nitroso.	
— — solforico.	

Protossido di zirconio e a-
 cido ippo-solforico.
 — — ippo-solforoso.
 — — solforoso.
 — — clorico.
 — — idro-solforico.
 — — idro-clorico.
 — — idriodico.
 — — idro-fluorico.
 — — idro-fluo-borico.
 — — idro-cianico.
 — — iodico.
 — — arsenico.
 — — cromico.
 — — moliddico.
 — — tunstico.
 — — columbico.
 — — antimonico.
 — — antimonioso.
 — — acetico.
 — — malico.
 — — ossalico.
 — — benzoico.
 — — citrico.
 — — fungico.
 — — gallico.
 — — kinico.
 — — mellitico.
 — — morico.
 — — succinico.
 — — tartarico.
 — — canforico.
 — — mucico.
 — — piro-tartarico.

V. gli articoli di ciascuno
 di questi acidi per a-
 vere la denominazione
 particolare di ogni sa-
 le di zirconia.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Protossido di zirconio e acido zumico.

— — urico.

— — rosacico.

— — amniotico.

— — sebacico.

— — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale di zirconia.

§ III. ALLUMINIO.

Le proprietà dell'alluminio ci sono eziandio sconosciute come quelle dei precedenti. Basterà dire che il sig. Davy non ne ottenne soltanto che alcuni grani infinitamente piccoli, che gli fu impossibile d'esaminare; si sono cangiati subito in ossido, assorbendo l'ossigeno dell'aria.

L'ossido d'alluminio è bianco, morbido al tatto, leggermente stittico, infusibile, ritiene sempre dell'acqua, anche ad una elevatissima temperatura. Il suo peso specifico, secondo Kirwan, è di 2,00.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Alluminio.

Metallo dell'allumina.

Protossido d'alluminio . . .

Terra dell'allume.

Argilla pura.

Allumina.

Base dell'allume.

— — e acqua.

V. idrati.

— — e fosforo.

V. ossi-fosfuri.

— — e zolfo.

V. ossi-solfuri.

— — e cloro.

V. ossi-cloruri.

— — e di silicio.

V. silicio.

Protossido d'alluminio e acido borico.

- — carbonico.
- — fosforico.
- — fosforoso.
- — nitrico.
- — nitroso.
- — solforico.
- — solforoso.
- — clorico.
- — iodico.
- — idro-solforico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-fluorico.
- — idro-fluo-borico.
- — idro-cianico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromatico.
- — tungstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.
- — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per aver la denominazione particolare di ogni sale d'allumina.

Protossido d'alluminio e acido canforico.

— — mucico.

— — piro-tartarico.

— — suberico.

— — zumico.

— — urico.

— — rosacico.

— — amniotico.

— — sebacico.

— — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale d'alumina.

§ IV. ITTRIO.

L'ittrio è meno conosciuto che il silicio e che il zirconio; si ignora persino se esistano le sue combinazioni; ma quelle in cui trovasi allo stato d'ossido sono moltissime.

Il protossido d'ittrio è bianco, infusibile, e d'un peso specifico di 4,842 secondo Eckeberg.

I signori Gadolin e Vauquelin l'hanno particolarmente fatto conoscere. Egli è il primo che lo scoprì nell'itterbite.

Ittrio.

Metallo dell'ittria.

Protossido-d'ittrio

} Gadolinite.
Ittria.

— — e acqua.

V. idrati.

— — e fosforo.

V. ossi-fosfuri.

— — e zolfo.

V. ossi-solfuri.

Protossido d'ittrio e acido
borico.

- — carbonio.
- — fosforico.
- — fosforoso.
- — solforico.
- — solforoso.
- — clorico.
- — iodico.
- — nitrico.
- — nitroso.
- — idro-solforico.
- — idro-fluorico.
- — idro-fluo-borico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromico.
- — tunstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per ave-
re la denominazione
particolare di ogni sa-
le d'ittria.

Protossido d'ittrio e acido
tartarico.

- — canforico.
- — mucico.
- — piro-tartarico.
- — suberico.
- — zumico.
- — urico.
- — rosacico.
- — amniotico.
- — sebacico.
- — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale d'ittria.

§ V. TORINIO (1).

Il torinio non è conosciuto; la torinia o ossido di torinio, d'onde si potrebbe estrarre, non si è ancor potuta ridurre allo stato metallico.

La torinia è una terra scoperta, alcuni anni sono, dal signor Berzelius; ha tratto il suo nome da Thor, antica divinità scandinava. Questa terra è rarissima, e nessun chimico ha potuto ancora ripetere le esperienze del chimico Svedese, che non ebbe egli medesimo che una mezza gramma di questa terra a sua disposizione.

La torinia ha qualche carattere che la rapprossima alla zirconia, sola terra colla quale si potrebbe confondere; ma essa se ne distingue da proprietà talmente differenti, che esse assegnano alla torinia una piazza distinta come nuovo composto.

I composti che la torinia è suscettibile di formare sono pochissimi. Tuttavia si sa che essa si dissolve negli acidi nitrico e idro-clorico.

(1) Questo metallo è stato non ha guari cancellato dalla classe dei metalli dal sig. Berzelius, avendo egli riconosciuto che la torinia non è un ossido metallico, ma bensì un *sotto-fosfato d'ittrio*. L.

Protossido di torinio.

Torinia.

*Combinazioni del protossido toridinio
cogli acidi e idracidi.*Protossido di torinio e acido
solforico.

— — — nitrico.

— — — idro-clorico.

— — — ossalico.

§ VI. GLUCINIO.

La natura e le proprietà del glucinio non ci sono più conosciute che quelle dei precedenti. Solo si sa che, come quest'ultimi, può esser ridotto allo stato metallico, ma che prestamente ritorna allo stato d'ossido.

Il protossido di glucinio, o glucina è bianco, insipido, infusibile, ritenendo sempre un po' d'acqua nelle sue molecole, ma non s'indura nè si restringe, come l'allumina, quando si sottomette ad un alto grado di temperatura. Il suo peso specifico è di 2,967, secondo Eckeberg: egli è il celebre Vauquelin che ne fece la scoperta.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Glucinio.

Metallo della glucina.

Protossido di glucinio.

Glucina.

— — e acqua.

V. idrati.

— — e fosforo.

V. ossi-fosfuri

— — e cloro.

V. ossi-cloruri.

*Combinazioni del protossido di glucinio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di glucinio e
acido borico.

- — carbonico.
- — fosforico.
- — fosforoso.
- — solforico.
- — solforoso.
- — clorico.
- — iodico.
- — nitrico.
- — nitroso.
- — idro-solforico.
- — idro-fluo-borico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromatico.
- — tungstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare di ogni sa-
le di glucina.

Protossido di glucinio e a-
cido millitico.
— — morico.
— — succinico.
— — tartarico.
— — canforico.
— — mucico.
— — piro-tartarico.
— — suberico.
— — zumico.
— — urico.
— — rosacico.
— — amniotico.
— — sebacico.
— — lattico.

V. gli articoli di ciascu-
no di questi acidi per
avere la denominazio-
ne particolare di ogni
sale di glucina.

§ VII. MAGNESIO.

Secondo le sperienze del sig. Davy, pare, che il magnesio abbia minor attrazione per l'ossigeno che i corpi precedenti, imperciocchè questo dotto è giunto a valutare approssimativamente la quantità di questo principio necessario per ridurlo allo stato d'ossido: lo calcola a 66 di metallo per 100.

L'ossido di magnesio (1) è una polvere bianca, leggiera, dolce, inodora, che inverdisce il sciroppo di malva e di viole, senza manifestare con tutto ciò sapor alcalino. Il suo peso specifico secondo Kirwan, è di 2,3.

Il protossido di magnesio è infusibile: lo zolfo, il fosforo, ed il cloro, sono i soli fra tutti i corpi semplici coi quali si combina.

(1) L'ossido di magnesio o magnesia, è stato trovato quasi allo stato di purezza dal ch. professore Giobert a Castellamonte, ed a Baldissero nel Canayese.

Nomenclatura attuale

Magnesio.
 Protossido di magnesio.
 — di magnesio e acqua.
 — — e fosforo.
 — — e zolfo.
 — — e cloro.

Nomenclatura antica.

Metallo della magnesia.
 Magnesia bianca calcinata.
Vedi idrati.
Vedi ossi-fosfuri.
Vedi ossi-solfuri.
Vedi protossi-cloruri.

*Combinazioni del protossido di magnesio
 cogli acidi e idracidi.*

Protossido di magnesio e
 acido borico.

— — carbonico.
 — — fosforico.
 — — ipo-fosforico
 — — ipo-fosforoso.
 — — fosforoso.
 — — solforico.
 — — solforoso.
 — — clorico.
 — — iodico.
 — — nitrico.
 — — nitroso.
 — — idro-fluorico.
 — — idro-solforico.
 — — idro-clorico.
 — — idriodico.
 — — idro-cianico.
 — — arsenico.
 — — moliddico.
 — — cromatico.
 — — tunstico.
 — — columbico.

V. gli articoli di ciascuno
 di questi acidi per avere
 la denominazione parti-
 colare di ogni sale ma-
 gnesiaco.

Protossido di magnesio e a-
cido antimonico.
— — antimonioso.
— — acetico.
— — malico.
— — ossalico.
— — benzoico.
— — citrico.
— — fungico.
— — gallico.
— — kinico.
— — mellitico.
— — morico.
— — succinico.
— — tartarico.
— — canforico.
— — mucico.
— — piro-tartarico.
— — suberico.
— — zumico.
— — urico.
— — rosacico.
— — amniotico.
— — sebacico.
— — lattico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per avere
la denominazione parti-
colare di ogni sale ma-
gnesiaco.

SEZIONE SECONDA

§ I. CALCIO.

Il calcio, posto nella medesima classe dello stronzio e del bario, pare esser quello dei tre che sia più strettamente unito all'ossigeno; non è più conosciuto che questi ultimi. Il sig. Davy valuta il suo ossigeno,

quando trovasi allo stato d'ossido, a 73,5 di metallo per 100.

Si ottiene il calcio nello stesso modo che lo stronzio ed il bario; questo processo come ognuno sa, consiste a sottomettere il suo ossido all'azione della pila.

Il sig. Thénard giunse a combinare il protossido di calcio con una più forte dose d'ossigeno, che ha valutata due volte maggiore di quella che già conteneva: questo nuovo deutossido non può combinarsi agli acidi, che perdendo il suo ossigeno e ritornando allo stato di protossido.

Nomenclatura attuale

Calcio.

Protossido di calcio.

— — e acqua.

— — e fosforo.

— — e zolfo.

— — e cloro.

— — e cianogeno.

Deutossido di calcio.

Nomenclatura antica

Metallo della calce viva.

Calce viva.

V. idrati.

V. protossi-fosfuri.

V. protossi-solfuri.

V. protossi-cloruri.

V. protossi-cianuri.

*Combinazioni del protossido di calcio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di calcio e acido borico.

— — carbonico.

— — fosforico.

— — ipo-fosforico.

— — ipo-fosforoso.

— — fosforoso.

— — solforico.

— — solforoso.

— — clorico.

— — iodico.

— — nitrico.

— — nitroso.

— — idro-fluorico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale calcare.

Protossido di calcio e acido
idro-solforico.

- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — idro-fluo-borico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromatico.
- — tungstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — canforico.
- — mucico.
- — piro-tartarico.
- — suberico.
- — zumico.
- — urico.
- — rosacico.
- — amniotico.
- — sebacico.
- — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale calcareo.

§ II. STRONZIO.

Poche sono anche le nozioni che abbiamo sopra le proprietà dello stronzio, come sopra quelle del precedente: non si possono ottenere che grani metallici di questo corpo, e tanta è la loro affinità per l'ossigeno, che si trasformano tosto in ossido di questo metallo (o stronziana) (1). Il sig. Davy calcola le proporzioni di quest'ultimo a 86 di metallo per 100.

Allo stato di protossido, lo stronzio contrae numerosissime combinazioni di cui ne daremo la denominazione.

Lo stronzio forma un deutossido, la conoscenza del quale la dobbiamo al sig. Thénard; ma egli non è più capace che il deutossido di calcio di formare dei sali cogli acidi.

<i>Nomenclatura attuale</i>	<i>Nomenclatura antica</i>
Stronzio.	Metallo della stronziana.
Protossido di stronzio.	Stronziana pura.
Protossido di stronzio e acqua.	V. idrati.
— — e fosforo.	V. protossi-fosfuri.
— — e zolfo.	V. protossi-solfuri.
— — e cloro.	V. protossi-cloruri.
— — e cianogeno.	V. protossi-cianuri.
Deutossido di stronzio.	

(1) La stronziana fu scoperta dal dottore Crawford in un fossile che trovai nella miniera di piombo di Stronzian. Egli riguardava questa terra come carbonato di barita. Alcuni anni dopo Hope e Klaproth ne fecero conoscere la sua natura. L.

Combinazioni del protossido di stronzio
cogli acidi e idracidi.

Protossido di stronzio e a-
cido bórico.

- — carbonico.
- — ipo-fosforico.
- — ipo-fosforoso.
- — fosforoso.
- — solforico.
- — ipo-solforico.
- — ipo-solforoso.
- — solforoso.
- — clorico.
- — iodico.
- — nitrico.
- — nitroso.
- — idro-fluorico.
- — idro-fluo-bórico.
- — idro-solforico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromatico.
- — tunstico.
- — colombico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
d'ogni sale di stron-
ziana in particolare.

Protossido di stronzio e a-
cido citrico.
— — fungico.
— — gallico.
— — kinico.
— — mellitico.
— — morico.
— — succinico.
— — tartarico.
— — canforico.
— — mucico.
— — piro-tartarico.
— — suberico.
— — zumico.
— — urico.
— — rosacico.
— — amniotico.
— — sebacico.
— — lattico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
d'ogni sale di stron-
ziana in particolare.

§ III. BARIO.

La quantità di bario che si ottiene essendo tanto piccola, non si sono fin ora potute descrivere ben esattamente le sue proprietà: egli è lucente, più pesante dell'acqua, dotato d'attrazione fortissima per l'ossigeno. Se si crede alle analisi le più accurate, il protossido di bario o barita conterrebbe circa 90,5 di metallo per 100 (1).

Il bario è suscettibile d'un secondo grado d'ossigenazione, la di cui conoscenza la dobbiamo eziandio

(1) Questa terra conosciuta sotto il nome di barita, terra pesante, fu scoperta dal sig. Schéele nel 1774, è stata usata ed usasi ancora da alcuni medici allo stato di cloruro di bario. L.

al sig. Thénard. Questo deutossido non si unisce più che li altri ai precedenti acidi e non forma dei sali.

Il bario si unisce al mercurio e forma un'amalgama, d'onde si può ricavare colla distillazione.

Nomenclatura attuale

Bario.

Protossido di bario.

— e acqua.

— e fosforo.

— e zolfo.

— e cloro.

— e cianogeno.

Deutossido di bario.

Nomenclatura antica

Metallo della barita.

Barita pura.

V. idrati.

V. protossi-fosfuri.

V. protossi-solfuri.

V. protossi-cloruri.

V. protossi-cianuri.

*Combinazioni del protossido di bario
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di bario e acido
borico.

— — carbonico.

— — fosforico.

— — fosforoso.

— — solforico.

— — solforoso.

— — nitrico.

— — nitroso.

— — clorico.

— — iodico.

— — idro-fluorico.

— — idro-solforico.

— — idro-clorico.

— — idriodico.

— — idro-fluo-borico.

— — idro-cianico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale baritico in particolare.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Protossido di bario e acido
arsenico.

- — cromatico.
- — moliddico.
- — tunstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — canforico.
- — mucico.
- — piro-tartarico.
- — suberico.
- — zumico.
- — urico.
- — rosacico.
- — amniotico.
- — sebacico.
- — lattico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
d'ogni sale baritico in
particolare.

§ IV. SODIO.

Il sodio ha molta analogia col potassio, per le sue proprietà fisiche: ma ne differisce per la sua maggior affinità per l'ossigeno; per il suo peso specifico, che è di 0,972 alla temperatura di $+ 15^{\circ}$; e per la sua fusibilità, che richiede $+ 90^{\circ}$ per effettuarsi. La volatilità del sodio non è neppure così ben provata come quella del potassio.

Questo corpo è stato scoperto dal sig. Davy, e particolarmente studiato dai sig. Thénard e Gay-Lussac.

Il sodio forma egualmente due ossidi coll'ossigeno, e le sue combinazioni allo stato d'ossido al minimo sono numerosissime.

Il sodio forma anche delle leghe coi metalli, e si combina con alcuni corpi semplici non metallici.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Sodio.

Sodio e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe di sodio coi metalli fragili.

Sodio e bismuto.

— e arsenico.

— e antimonio.

} Queste leghe sono fragili.

Leghe del sodio coi metalli duttili.

Sodio e mercurio.

— e potassio.

— e stagno.

— e piombo.

— e zinco.

— e ferro.

} Tutte queste leghe sono fragili, eccettuata quella di ferro, di cui non si conoscono ancora le proporzioni per renderla duttile o fragile.

Combinazioni del sodio coll'ossigeno.

Protossido di sodio	}	Soda caustica.
		— pura.
	}	Antico deutossido di sodio.
Deutossido di sodio.		
Protossido di sodio e acqua.		V. idrati.
— e fosforo.		V. protossi-fosfuri.
— e zolfo.		V. — solfuri.
— e cloro.		V. — cloruri.
— e cianogeno.		V. — cianuri.

Combinazioni del protossido di sodio
cogli acidi e idracidi.

Protossido di sodio e acido borico.	}	
— — carbonico.		
— — fosforico.		
— — fosforoso.		
— — solforico.		
— — solforoso.		
— — clorico.		
— — iodico.		
— — nitrico.		
— — nitroso.		
— — idro-fluorico.		
— — idro-solforico.		
— — idro-clorico.		
— — idriodico.		
— — idro-fluo-borico.		
— — idro-cianico.		
		V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per a- vere la denominazio- ne d'ogni sale di soda in particolare.

Protossido di sodio e acido arsenico.

- — moliddico.
- — cromico.
- — tunstico.
- — columbico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — canforico.
- — mucico.
- — piro-tartarico.
- — suberico.
- — zumico.
- — urico.
- — rosacico.
- — amniotico.
- — sebacico.
- — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di soda in particolare.

§ V. POTASSIO.

Ella è la scoperta di questo nuovo corpo che ha prodotto una così grande rivoluzione in chimica, e che ha cotanto singolarmente accresciuto il dominio delle nostre cognizioni. Si erano già fatte belle esperienze colla pila di Volta, ma non aveva ancora servito alla disossigenazione di ciò che in allora si chiamavano *terre* e *alcali*. Egli fu il signor Davy, celebre chimico inglese, che il primo ne fece la prova. Le sue prime esperienze appena furono conosciute dai nostri chimici, che da essi furono ripetute; e con quello spirito d'ordine, con quel tatto, con quel genio della scienza che ad un grado sì eminente possiedono, giunsero ben presto a superare il chimico inglese; e si può dire che se non hanno la gloria della scoperta, essi hanno il merito d'aver fatte tutte quelle che ne sono state le conseguenze. Eglino sono i signori Thénard e Gay-Lussac che, decomponendo la potassa per mezzo del ferro, sono giunti ad ottener il potassio in quantità assai grande da fare le sperienze, e formare le sue diverse combinazioni.

Il potassio è solido, d'una lucentezza metallica simile a quella del piombo, suscettibile d'essere impastato colle dita come la cera (1), lasciandosi dividere facilissimamente da un istromento tagliente. Il suo interno presenta una infinità di piccole particelle metalliche lucenti.

Il suo peso specifico è di 0,865, l'acqua essendo 1,000; esso è alquanto maggiore che quello dell'olio di nafta puro: e difatti in esso si riceve, ed in esso si conserva.

Questo corpo è estremamente combustibile; la sola

(1) Queste sperienze si possono fare senza pericolo fintantochè la superficie del potassio è coperta d'olio di nafta; altrimenti s'infiammerebbe, e l'operatore ne soffrirebbe profonde scottature. L.

sua esposizione all'aria basta per infiammarlo e convertirlo in *protossido di potassio* o potassa; egli è fusibile a $+ 58^{\circ}$; ad una più elevata temperatura si volatilizza.

Il potassio è suscettibile di due gradi d'ossidazione. Il suo deutossido non forma combinazione veruna conosciuta, mentre quelle del protossido sono numerosissime.

Il potassio si combina con alcuni corpi combustibili non metallici, e si lega a molti metalli.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Potassio.

Metallo della potassa.

Potassio e idrogeno.

V. idruri.

— e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe del potassio coi metalli fragili.

Potassio e bismuto (1).

— e telluro.

— e arsenico.

— e antimonio (2).

Queste leghe sono tutte fragili.

(1) Questa lega ricca di potassio, ha la proprietà di scintillare quando tagliasi colle forbici, fonde ed abbrucia quando si rompe, e decompone vivamente l'acqua, aggiungendo a questo miscuglio del carbone ordinario s'ottiene un piroforo che al contatto dell'acqua s'infiamma producendo piccole fulminazioni.

(2) La lega di potassio e d'antimonio trovandosi in contatto dell'acqua, può sviluppare un grado di calore così intenso, per la decomposizione che si opera, da infiammare la polvere da cannone sotto questo liquido. L.

Leghe del potassio coi metalli duttili.

Potassio e mercurio.

— e sodio.

— stagno. } (1)

— piombo. }

— zinco.

— ferro.

Queste leghe sono tutte fragili, eccettuata quella del ferro, di cui non si conoscono le proporzioni per renderla duttile o fragile.

Combinazioni del potassio coll'ossigeno.

Protossido di potassio.

Deutossido di potassio.

Protossido di potassio e idrogeno }

— e acqua.

— e fosforo.

— e zolfo.

— e cloro.

— e cianogeno.

Potassa pura.

V. idrogeno potassato.

V. idrati.

V. deutossi-fosfuri.

V. deutossi-solfuri.

V. deutossi-cloruri.

V. deutossi-cianuri.

Combinazioni del protossido di potassio cogli acidi e idracidi.

Protossido di potassio e acido borico.

— — carbonico.

— — fosforico.

— — fosforoso.

— — solforico. .

— — solforoso.

— — clorico.

— — iodico.

— — nitrico.

— — nitroso.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di potassa.

(1) Queste leghe coll'addizione del carbone diventano piroforiche. L.

Protossido di potassio e acido idro-fluorico.

- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-solforico.
- — idro-fluo-borico.
- — idro-cianico.
- — arsenico.
- — moliddico.
- — cromatico.
- — tunstico.
- — antimonico.
- — antimonioso.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — kinico.
- — mellitico.
- — morico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — canforico.
- — mucico.
- — piro-tartarico.
- — suberico.
- — zumico.
- — urico.
- — rosacico.
- — amniotico.
- — sebacico.
- — lattico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di potassa.

§ VI. LITIO.

Il litio è il radicale della litina o *lithion*, scoperto, alcuni anni sono, dal sig. Arfwedson, in alcuni minerali, come la tormalina verde.

La litina non è ancora stata ridotta allo stato metallico (1), ma è molto probabile che questo metallo, che d'altronde sarebbe facile d'ottenere coi processi conosciuti, se la litina non fosse così rara, gode delle proprietà analoghe a quelle dei precedenti metalli.

Il nome di questo metallo viene da una parola greca che significa *lapideus*.

Il litio si combina in una sola proporzione coll'ossigeno, e costituisce la litina o protossido di litio.

Le combinazioni del protossido di litio cogli acidi sono numerosissime. Quest'ossido è un potente alcali che tiene seguito a quelli dei metalli potassio e sodio.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Litio.

Metallo della litina.

Protossido di litio } Litina.
 } Lithion.

(1) Il sig. Humphry Davy pervenne ad estrarre la base metallica della litina. Vi trovò molta analogia cogli altri metalli alcalini, particolarmente col sodio.

Secondo il sig. Arfwedson il litio può combinarsi col cloro e formare un composto al quale diede il nome di cloruro di litio; questo cloruro esposto all'aria attrae l'umidità e si converte in idroclorato di litina.

Secondo il sig. Vauquelin la litina si combina collo zolfo alla maniera della potassa e della soda; e da questa combinazione ne nasce un solfuro giallo avente proprietà simili a quelle dei solfuri alcalini. L.

Caventou

Protossido di litio e acido carbonico.	}	V. gli articoli di ciascuno di questi acidi ecc. (1).
— — solforico.		
— — nitrico.		
— — fosforico ecc.		

SEZIONE TERZA

§ I. MANGANESE.

Metallo solido, d'un bianco-bigio, d'una durezza eguale a quella del ferro, e d'un peso specifico di 6,850 secondo Bergmann, e di 7,000 secondo Hyelm. Non è attratto dalla calamita che quando contiene del ferro, del quale è molto difficile d'intieramente purgarlo. È dotato d'una grande affinità per l'ossigeno;

(1) Più recenti lavori hanno fatto conoscere che la litina, o protossido di litio, è suscettibile di combinarsi coi seguenti acidi, con alcuni dei quali in due proporzioni, cioè:

Acido borico e litina o protossido di litio.

Proto-borato di litio.

Bi-borato o deuto-borato di litio.

Acido cromico, ecc.

Proto-cromato di litio.

Acido tunstico, ecc.

Proto-tunstato di litio.

Acido acetico, ecc.

Proto-acetato di litio.

Acido benzoico, ecc.

Proto-benzoato di litio.

Acido ossalico, ecc.

Proto-ossalato di litio.

Bi-ossalato di litio.

Acido tartarico, ecc.

Proto-tartrato di litio.

Bi-tartrato di litio.

Acido mucico, ecc.

Proto-mucato di litio,

L.

la sola esposizione all'aria basta per farlo passare allo stato d'ossido nero; non si può conservare allo stato metallico che sotto l'olio, l'acqua od il mercurio.

Il manganese è difficilissimamente fusibile; per fondersi secondo Guyton, vi abbisognano 160 gradi di calore al pirometro di Wedgewood. Questo metallo è suscettibile di quattro gradi d'ossidazione: 1.º il protossido allo stato d'idrato è bianco; 2.º il deutossido è d'un rosso bruno; 3.º il tritossido è d'un bruno nerastro, e 4.º il tetrossido d'un nero bigio (1).

Esistevi ancora un quinto ossido di manganese, che satura la potassa nel camaleonte minerale (2), e che i sig. Chevillot e Edwards chiamarono *acido manganico*, ma non si è fin ora potuto isolare quest'ossido.

Il manganese può unirsi allo zolfo ed al fosforo, come pure al cloro ed all'iodio, e formare dei solfuri, ecc. Si lega egualmente ad un assai gran numero di metalli, ma queste leghe sono poco conosciute.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Manganese.

Regolo di manganese.

Combinazioni del manganese coi corpi combustibili non metallici.

Manganese e fosforo.

V. solfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

(1) Il tetrossido o perossido di manganese serve nelle farmacie per la preparazione del gaz ossigeno, e particolarmente del cloro; serve per la pomata di manganese, e nelle arti alla composizione dei vetri. L.

(2) Questo singular prodotto ha preso il suo nome da quello d'un animale, che appartiene al genere delle lacerte, e che i naturalisti chiamano *lacerta chamæleon*, esso muta il suo colore, secondo gli oggetti che lo avvicinanò, come lo fa il camaleonte minerale. L.

Leghe del manganese coi metalli duttili.

Manganese e zinco.	}	Le leghe del manganese cogli altri metalli sono la maggior parte sconosciute, o non hanno potuto effettuarsi.
— e ferro.		
— e rame.		
— e oro.		

Combinazioni del manganese coll'ossigeno.

Protossido di manganese .	}	Ossido bianco di manganese.
Deutossido di manganese .		Ossido rosso-bruno di manganese.
Tritossido di manganese .	}	— bruno-nero di manganese.
Tetrossido di manganese .		— nero-bigio di manganese.
	}	Perossido di manganese.

Combinazioni del protossido di manganese cogli acidi e idracidi.

Protossido di manganese e
acido borico.

- — carbonico.
- — fosforico.
- — solforico.
- — nitrico.
- — idro-fluorico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — arsenico.
- — benzoico.
- — fungico.
- — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di manganese in particolare.

*Combinazioni del deutossido di manganese
cogli acidi e idracidi.*

Deutossido di manganese e
acido carbonico.

— — nitrico.

— — acetico.

— — ossalico.

— — citrico.

— — succinico.

— — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
d'ogni sale di manga-
nese in particolare.

§ II. ZINCO.

Tutte le belle scoperte ottenute colla pila voltaica sono dovute a questo metallo; egli fu mettendo una lamina di zinco fra le labbra che Galvani s'avvide che aveva un polo opposto ad una moneta d'argento che vi mise eziandio. Egli è così che, per il fisico osservatore, il menomo indizio basta per aprir la strada a più alte scoperte.

Lo zinco è un metallo bianco, azzurrognolo, lamelloso, cristallizzabile, fragile quando è freddo, suscettibile di grande malleabilità quando è riscaldato a 100° centigradi: a più alta temperatura si volatilizza. Quando si confrica colle dita, manifesta un sensibile odore e sapor proprio. Questo metallo è assai duttile per passare alla filiera. Il suo peso specifico è di 7,1908 quando è battuto a freddo.

Lo zinco è suscettibile di due gradi d'ossidazione: l'antico protossido bigio non è più ammesso dai chimici, di modo che l'antico deutossido è divenuto il protossido attuale; il nuovo deutossido è stato scoperto dal sig. Thénard facendo reagire sopra il pro-

tossido dell'acqua ossigenata. Il protossido solo è suscettibile d'unirsi agli acidi e formare dei sali; il deutoossido non ne forma, quando viene messo in contatto cogli acidi abbandona il suo ossigeno, e ripassa allo stato di protossido.

Lo zinco si combina colla maggior parte dei corpi combustibili, e si lega con molti metalli; queste ultime combinazioni soprattutto sono di grande importanza per le arti.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Zinco } Speltro.
Zinco.

Combinazioni dello zinco coi corpi combustibili non metallici.

Zinco e idrogeno . . . } V. idrogeno zincato.
La sua esistenza è dub-
biosa.

— e fosforo. V. fosfuri.
— e zolfo. V. solfuri.
— e cloro. V. cloruri.
— e iodio. V. ioduri.

Leghe dello zinco coi metalli fragili.

Zinco e manganese. } Queste leghe esistono,
— e arsenico. } ma non si conoscono
— e moliddeno. } le proporzioni neces-
— e antimonio. } sarie per renderli dut-
— e bismuto. } tili o fragili.

Leghe dello zinco coi metalli duttili.

Zinco e sodio.
 — e potassio.
 — e ferro.
 — e stagno.
 — e rame.
 — e piombo.
 — e mercurio.
 — e argento.
 — e oro.
 — e platino.

Queste leghe sono generalmente fragili, eccettuate quelle di rame e di stagno che sono duttili.

Quella di rame porta varj nomi, come *ottone o rame giallo, pinchebec, metallo del principe Roberto, tombacco, simil oro, ecc.*

Combinazioni dello zinco coll'ossigeno.

Protossido di zinco.
 Deutossido di zinco.
 Protossido di zinco e acqua.
 — e cianogeno.
 — e cloro.

Ossido bianco di zinco.

V. idrati.
 V. protossi-cianuri.
 V. protossi-cloruri.

Combinazioni del protossido di zinco cogli acidi.

Protossido di zinco e acido carbonico.
 — — borico.
 — — fosforico.
 — — solforico.
 — — solforoso.
 — — clorico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di zinco in particolare.

Protossido di zinco e acido
iodico.

- — nitrico.
- — idro-fluorico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — arsenico.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — gallico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — fungico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
d'ogni sale di zinco in
particolare.

§ III. FERRO.

Non occorre descrivere questo metallo, come pure le sue proprietà, essendo egli abbastanza conosciuto; ci basti il dire che il suo peso specifico è di 7,788, e che si fonde a una temperatura calcolata a 158° di Wedgewood.

Il ferro si combina coll'ossigeno in tre proporzioni: il protossido di ferro è bianco, egli non esiste che allo stato d'idrato; il deutossido è nero, il tritossido è rosso.

Il ferro si combina con tutti i corpi combustibili semplici non metallici, eccetto l'azoto, come pure con quasi tutti i metalli, d'onde ne risultano leghe che sono utilissime per le arti.

Noi qui designiamo tutte queste combinazioni colla più grande esattezza.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Ferro	}	Marte.
		Ferro.

*Combinazioni del ferro coi corpi semplici
non metallici.*

Ferro e boro.	V. boruri.
— e carbonio.	V. carburi.
— e fosforo.	V. fosfuri.
— e zolfo (1).	V. solfuri.
— e cloro.	V. cloruri.
— e iodio (2).	V. ioduri.

Leghe del ferro coi metalli fragili.

Ferro e manganese.
 — e arsenico.
 — e moliddeno.
 — e tungsteno.
 — e antimonio.
 — e titanio.
 — e cobalto.
 — e bismuto.

Non si conoscono le proporzioni per rendere queste leghe fragili e duttili.

(1) Il solfuro di ferro artificiale serve nelle farmacie a preparare il gaz idrogeno solforato, per la preparazione delle acque minerali artefatte.

(2) Il ioduro di ferro messo in contatto dell'acqua la decompone subito, e si converte in idriodato e vi si scioglie. L.

Leghe del ferro coi metalli duttili.

Ferro e sodio.

— e potassio.

— e zinco.

— e stagno.

— e piombo.

— e rame.

— e mercurio.

— e nikelio.

— e argento.

— e osmio.

— e palladio.

— e rodio.

— e oro.

— e platino.

— e iridio.

Cinque soltanto di queste leghe sono duttili: cioè quelle di stagno, d'argento, oro, palladio, e platino. Non si conoscono giuste proporzioni per render le altre duttili o fragili.

Combinazioni del ferro coll'ossigeno.

Protossido di ferro.

Deutossido di ferro.

Tritossido di ferro.

Protossido di ferro e acqua.

— — e ammoniaca.

Deutossido di ferro e cloro.

— — e cianogeno.

Ossido di ferro bianco.

— nero di ferro.

— rosso di ferro.

V. idrati.

V. ammoniati.

V. deutossi-cloruri.

V. deutossi-cianuri.

Combinazioni del protossido di ferro
cogli acidi e idracidi.

Protossido di ferro e acido
borico.

- — carbonico.
- — fosforico.
- — solforico.
- — nitrico.
- — idro-clorico.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — gallico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di ferro al *minimo* in particolare.

Combinazioni del tritossido di ferro
cogli acidi e idracidi.

Tritossido di ferro e acido
fosforico.

- — solforico.
- — nitrico.
- — clorico.
- — iodico.
- — idro-clorico.
- — idro-fluorico.
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — acetico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — gallico.
- — mellitico.
- — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di ferro al *massimo* in particolare.

Si può dire di questo metallo come del ferro ; egli è generalmente conosciuto ; il suo peso specifico è di 7,291, e di 7,299 , quando è stato battuto a freddo.

È malleabile, ma poco tenace, quasi niente elastico e pochissimo sonoro. Si fonde a 227° 77 centigradi ; può nulladimeno ridursi in vapori se si aumenta la temperatura ; e se si lascia lentamente raffreddare dopo averlo fuso cristallizza in prismi romboidali.

Lo stagno si combina all'ossigeno in due proporzioni secondo il sig. Proust : la prima forma l'ossido giallo, composto di 80 parti di stagno e di 20 d'ossigeno ; la seconda l'ossido bianco , contenente $\frac{28}{100}$ d'ossigeno.

Il sig. Berzelius ha creduto dover chiamare il perossido di stagno , *acido stannico* ; perchè quest'ossido è suscettibile di formare delle combinazioni cogli alcali.

Lo stagno si combina con molti corpi combustibili semplici, e forma delle leghe a molti metalli (1).

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Stagno	}	Giove.
		Stagno.

(1) Gli usi di questo metallo sono estesissimi, combinato col rame in diverse proporzioni forma il metallo delle campane e dei cannoni ; serve per fare molti vasi ed istrumenti. Faceva anticamente parte del famoso *lilio di Paracelsio*, e della composizione antiettica del Poterio, si usa ancora da alcuni medici come vermifugo, in limatura, fa parte dell'elettuario antiepilettico di Mead ; allo stato d'ossido serve per la formazione dell'elettuario antiepilettico del dottore Brera.

Combinazioni dello stagno coi corpi combustibili non metallici.

Stagno e fosforo.	V. fosfuri.
— e zolfo.	V. solfuri.
— e cloro.	V. cloruri.
— e iodio.	V. ioduri.

Leghe dello stagno coi metalli fragili.

Stagno e moliddeno.	} La lega di stagno ed arsenico è leggermente duttile; le altre sono fragili o indeterminate nelle loro proporzioni.
— e tungsteno.	
— e arsenico (1).	
— e antimonio.	
— e bismuto.	
— e cobalto.	

Leghe dello stagno coi metalli duttili.

Stagno e sodio.	} Le leghe di sodio, di potassio, di mercurio, di palladio, e di platino sono fragili; le altre sono tutte duttili eccettuate quelle di nikelio, le di cui proporzioni non sono determinate.
— e potassio.	
— e zinco.	
— e ferro (2).	
— e rame.	
— e nikelio.	
— e piombo.	
— e mercurio.	
— e argento.	
— e palladio.	
— e oro.	
— e platino.	

(1) Questa lega serve nei laboratorj per preparare il gaz idrogeno arsenicato. L.

(2) Questa lega, che fin ora fu inusitata, venne proposta dal

Combinazioni dello stagno coll'ossigeno.

Protossido di stagno . . .	}	Ossido bigio-nerastro di stagno.
Deutossido di stagno . . .		— bianco di stagno. Acido stannico.
Protossido di stagno e cianogeno	}	V. Protossi-cianuri.
Deutossido di stagno e acqua. — — e ammoniacca.		V. idrati. V. ammoniati.

Combinazioni del protossido di stagno cogli acidi e idracidi.

Protossido di stagno e acido carbonico.	}	V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di stagno al <i>minimo</i> in particolare.
— — fosforico.		
— — solforico.		
— — solforoso.		
— — nitrico,		
— — idro-clorico.		
— — idriodico.		
— — acetico.		

sig. Thénard per istagnare i varj utensili di rame che servono nelle farmacie per preparare molti medicamenti, e nelle cucine per la preparazione delle vivande destinate al nutrimento dell'uomo. Essa ha l'avvantaggio di esser di più lunga durata, e di non essere nociva alla salute.

Combinazioni del deutossido di stagno
cogli acidi e idrurici.

Deutossido di stagno e acido
borico.

- — nitrico.
- — idro-fluorico.
- — arsenico.
- — acetico.
- — ossalico.
- — benzoico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di stagno al massimo.

§ V. CADMIO.

Il cadmio è un nuovo metallo scoperto dal signor Stromeyer nel 1818. Non si è trovato finora che in qualche miniera di zinco, come la calamina, ecc. Questo metallo è bianco, brillante, duttilissimo, suscettibile d'esser ridotto in sottilissime lamine; il suo peso specifico è di 8,640 alla temperatura di 16.° Presenta questo carattere particolare; riscaldato in una storta, fonde prima di diventar rosso, e si riduce in un vapore inodoro che si condensa in piccole gocce brillanti e cristalline nel collo del vaso.

Il cadmio si combina coll'ossigeno in una sol porzione.

S'unisce pure allo zolfo, al fosforo, al cloro ed all'iodio.

Si lega con quasi tutti i metalli.

L'ossido di cadmio si discioglie in quasi tutti gli acidi e forma dei sali cristallizzabili.

Cadmio.

Protossido di cadmio.

Cadmio e fosforo.

— e zolfo (1).

— e cloro.

— e iodio.

Ossido giallo di cadmio.

V. fosfuri.

V. solfuri.

V. cloruri.

V. ioduri.

Leghe del cadmio coi metalli.

Il cadmio si unisce con tutti i metalli.

*Combinazioni del protossido di cadmio
cogli acidi e idracidi.*

Il protossido di cadmio forma, cogli acidi e idracidi, delle combinazioni analoghe a quelle formate dal protossido di zinco coi medesimi corpi.

SEZIONE QUARTA

§ I. ARSENICO.

Il metallo arsenico fu per lungo tempo ignoto agli antichi, e la sua scoperta rimonta soltanto al 1733. Egli a quest'epoca, che riuscì a Brandt di ridurre il suo ossido bianco allo stato metallico. I lavori di Maquer, Monnier, Schéele e Bergmann ce lo fecero meglio conoscere.

(1) Il color giallo del solfuro di cadmio lo rende molto somigliante all'arsenico, ma si conosce che, coll'esporsi all'azione del fuoco, non spande l'odor agliaceo proprio dell'arsenico. Si conosce pure dal color del metallo che è bianco d'argento, mentre quello dell'arsenico è bigio d'acciajo. L.

L'arsenico è bianco, grigiastro come l'acciajo, d'un bellissimo brillante metallico, estremamente fragile, inodoroso, senza sapor sensibile, ma spandente un fortissimo odor d'aglio quando si getta sopra carboni accesi. Il suo peso specifico secondo Bergmann, è di 8,31.

V'esiste secondo il sig. Berzelius un ossido d'arsenico inferiore all'ossido bianco di questo metallo, ma come la sua esistenza è molto dubbiosa non ne faremo parola.

L'arsenico si combina coll'ossigeno in due differenti proporzioni, d'onde risultano un ossido bianco, e un acido suscettibile di combinarsi colle basi, e formare dei sali.

L'arsenico può unirsi a tutti i corpi combustibili semplici, eccettuati il carbonio e l'azoto. Forma anche delle leghe coi metalli. Le sue combinazioni con questi ultimi sono così estese, che può quasi riputarsi come il loro mineralizzatore.

Nomenclatura attuale

Arsenico.

Nomenclatura antica

Regolo d'arsenico.

Combinazioni dell'arsenico coi corpi combustibili non metallici.

Arsenico e idrogeno.

V. idruri.

— e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe dell'arsenico coi metalli fragili.

Arsenico e antimonio.

— e bismuto.

Cayentou

Leghe dell'arsenico coi metalli duttili.

Arsenico e sodio.

— e potassio.

— e zinco.

— e ferro.

— e rame.

— e nikelio.

— e piombo.

— e mercurio.

— e stagno.

— e argento.

— e oro.

— e platino.

Queste leghe son fragili :
quella d'arsenico e di
rame è anche cono-
sciuta sotto il nome
di *rame bianco*, *tom-
bacco*.

Combinazioni dell'arsenico coll'ossigeno.

Protossido d'arsenico . .

Acido arsenico.

{ Arsenico bianco.
Ossidobianco d'arsenico.
Acido arsenioso.
— arsenicale.

*Combinazioni del protossido d'arsenico cogli acidi e idracidi.*Protossido d'arsenico e aci-
do borico.

— — idro-clorico.

— — idro-fluorico.

— — acetico.

V. gli articoli di cia-
scuno di questi acidi
per avere la denomi-
nazione particolare di
ogni sale d'arsenico.

Combinazioni del protossido d'arsenico cogli ossidi.

Il protossido d'arsenico si combina con alcuni ossidi,
come quelli di potassio, e di sodio ecc.; ma la sua

combinazione più interessante cogli ossidi, è quella che forma col deutossido di rame, il di cui bel color verde lo fa ricercare nelle arti. Si è conservato a queste combinazioni il nome *d'arsenito* per renderne più facile la denominazione.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Protossido d'arsenico e di potassio.	}	Arsenito di potassa.
— — e di sodio.		— di soda.
— — e di deutossido di rame.	}	— di rame.
		Verde di Schéele.

ARSENIATI.

Combinazioni dell'acido arsenico colle basi.

Proto-arseniato di zirconio.	Arseniato di zirconia.	
— — d'alluminio.	— d'allumina.	
— — di glucinio.	— di glucina.	
— — di magnesio.	— di magnesia.	
— — di calcio.	— di calce.	
Sopra - proto - arseniato di calcio	}	— acido di calce.
Proto-arseniato di stronzio.		— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.	
— — di sodio.	— di soda.	
— — di potassio.	— di potassa.	
Sopra - proto - arseniato di potassio	}	— acido di potassa.
Arseniato d'ammoniaca.		— d'ammoniaca.
Proto-arseniato di manganese	}	— di manganese.
— — di zinco.		— di zinco.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-arseniato di ferro.	}	Arseniato di ferro al <i>mi-</i> <i>nimo</i> .
Trito-arseniato di ferro.		— di ferro al <i>massimo</i> .
Proto-arseniato di stagno.		— di stagno.
— — d'arsenico.		— d'arsenico.
— — d'antimonio.		— d'antimonio.
— — di cobalto.		— di cobalto.
— — di bismuto.		— di bismuto.
— — d'urano.		— d'urano.
— — di rame.		— di rame.
— — di nikelio.		— di nikelio.
— — di piombo.		— di piombo.
— — di mercurio.		— di mercurio.
— — d'argento.		— d'argento.

§ II. MOLIDDENO.

Le difficoltà che s'incontrano nel procurarsi il moliddeno fuso in quantità, ha impedito d'esaminarlo, e di descrivere esattamente le sue proprietà fisiche.

Egli è infusibile al più alto grado di calore, ed i piccoli grani metallici, che pervenne ad ottenere Hyelm, presentavano i seguenti caratteri: egli è d'un giallo pallido alla superficie, e verdiccio nell'interno, brillantissimo, fisso e fragile; il suo peso specifico è di 8,600 secondo Bucholz, e 7,400 secondo Hyelm.

Il moliddeno si combina coll'ossigeno in tre differenti proporzioni, d'onde ne nascono un ossido bruno di moliddeno, un ossido azzurro o *acido moliddoso*, secondo Bucholz, ed un acido chiamato *acido moliddico*.

Si combina ancora con più corpi combustibili semplici non metallici, e si lega con molti metalli.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Moliddeno.

Regolo di moliddeno.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

*Combinazioni del moliddeno coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Moliddeno e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe del moliddeno coi metalli fragili.

Moliddeno e manganese.

— e arsenico.

— e antimonio.

— e cobalto.

— e bismuto.

Queste leghe sono fragili.

Leghe del moliddeno coi metalli duttili.

Moliddeno e zinco.

— e ferro.

— e stagno.

— e rame.

— e nikelio.

— e piombo.

— e argento.

— e oro.

— e platino.

Queste leghe sono fragili
eccettuata quella di
piombo, che è leg-
giermente duttile.

Combinazioni del moliddeno coll'ossigeno.

Protossido di moliddeno.

Ossido bruno di mo-
liddeno.

Acido moliddoso.

— biancodimoliddeno.

— moliddico.

— azzurro di molid-
deno.

*Combinazioni del protossido di moliddeno
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di moliddeno
e acido solforico.
— — idro-clorico.
— — idriodico.
— — idro-fluorico.
— — acetico.
— — ossalico.
— — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ognisale di moliddeno.

MOLIDDATI.

Combinazioni dell'acido moliddico colle basi.

Proto-moliddato di zirconio.	Moliddato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Moliddato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-moliddato di piombo.	— di piombo.
— — di mercurio.	— di mercurio.

§ III. CROMO.

La conoscenza di questo metallo la dobbiamo ad uno de' nostri più celebri chimici. Egli è nel piombo

rosso della Siberia, che il sig. Vauquelin lo ha trovato. Le sue proprietà fisiche sono ancora poco conosciute, perchè non si è ancora potuto ottenere che in piccolissima quantità; tuttavia gli si attribuiscono generalmente quelle d'esser fragilissimo, ed estremamente difficile a fondersi. Il suo peso specifico è di 5,900 secondo Klaproth.

Il cromo si combina coll'ossigeno, e forma un ossido verde, ed un acido di color rosso o giallo ranciato, che chiamasi *acido cromico*.

Non si conosce che il iodio, fra i corpi combustibili semplici, che si combini con questo metallo, e formi un ioduro di cromo.

Le sue leghe metalliche non sono finora conosciute.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica.

Cromo.

Cromo e iodio.

V. ioduri.

Combinazioni di cromo coll'ossigeno.

Protossido di cromo.

Ossido verde di cromo.

Acido cromico.

*Combinazioni del protossido di cromo
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di cromo e acido carbonico.

— — nitrico.

— — idro-clorico.

— — idriodico.

— — acetico.

— — gallico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale di cromo.

Combinazioni dell'acido cromatico colle basi.

Proto-cromato di silicio.	Cromato di silice.
— — di zirconio.	— di zirconia.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
Sopra - proto - cromato di sodio }	— acido di soda.
Proto-cromato di potassio.	— di potassa.
Sopra-proto-cromato di potassio }	— acido di potassa.
Cromato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Deuto-cromato di ferro.	— di ferro.
Proto-cromato di zinco.	— di zinco.
— — di stagno.	— di stagno.
— — d'antimonio.	— d'antimonio.
— — di cobalto.	— di cobalto.
Deuto-cromato di rame.	— di rame.
Proto-cromato di telluro.	— di telluro.
— — di nikelio.	— di nikelio.
— — di piombo }	Miniera di piombo rosso, Piombo rosso di Siberia. Cromato di piombo.
— — d'argento.	— d'argento.

§ IV. TUNSTENO.

Il tunsteno è un metallo bianco-bigio, come il ferro, brillantissimo, durissimo, inattaccabile dalla lima, fragile. Il suo peso specifico secondo i fratelli d'Elhuyart, è di 17,6, di 17,22 secondo Allen e Aiken, e di 85,406 secondo Guyton.

Questo metallo sopporta un altissimo calore senza fondersi: si calcola a 170° di Wedgewood. Pare suscettibile di cristallizzare col raffreddamento, secondo i signori Vauquelin e Hecht, in piccoli cristalli, de' quali non si è potuto determinar la forma.

Il tunsteno si combina coll'ossigeno in due differenti proporzioni, d'onde ne risultano due ossidi o un ossido e un acido, l'uno al minimo o protossido nero, l'altro al massimo o protossido giallo o *acido tunstico*.

I signori d'Elhuyart hanno fatto una serie di esperienze che provano che il tunsteno può legarsi a molti metalli; può eziandio unirsi allo zolfo, al fosforo, ed all'iodio (1).

Questo metallo chiamasi anche *scheelio* da alcuni chimici alemanni, e *scheelino* dal sig. Haüy.

N. B. Le combinazioni del protossido di tunsteno cogli acidi e idracidi sono totalmente poco conosciute, che non ne possiamo dar quivi l'enumerazione.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Tunsteno.

Scheelio e scheelino

Combinazioni del tunsteno coi corpi combustibili semplici non metallici.

Tunsteno e fosforo.

V. fosfuri.

(1) Il sig. Wöhler ha trovato che il tunsteno è suscettibile di combinarsi col cloro, e di formare tre differenti combinazioni; egli le designa coi nomi di cloruro di tunsteno al *minimo*, e cloruro di

Tunsteno e zolfo.

V. solfuri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe del tunsteno coi metalli fragili.

Tunsteno e antimonio e bis-
 smuto } Queste leghe sono fragili.

tunsteno al *massimo*, lasciando innominata la terza. La prima s'ottiene riscaldando il tunsteno metallico nel cloro, il metallo s'infiama, e si converte totalmente in cloruro; questo prende alcune volte la forma di un aggregato d'aghi fini di color rosso carico, avente l'aspetto della lana; altre volte, ed il più sovente, quella d'una massa compatta fusa di color rosso carico, avente una frattura lucente simile a quella del cinnabro; il suo vapore è di color rosso, più intenso che quello dell'acido nitroso; il cloruro al minimo è composto di

Cloro	26,79.
Tunsteno	73,21.
	<hr style="width: 100%;"/>
	100,00.

La seconda combinazione s'ottiene riscaldando l'ossido nero di tunsteno nel cloro; la combinazione si opera con svolgimento di luce, ed il recipiente si riempie d'un fumo denso giallo, che si condensa in forma di scaglie di color bianco gialliccio; esso è formato di

Cloro	35,9.
Tunsteno	64,1.
	<hr style="width: 100%;"/>
	100,0.

La terza combinazione del cloro col tunsteno, che il sig. Wöhler lascia innominata, si forma trattando il cloruro al *massimo* col cloro: si può ottenere in dose maggiore, riscaldando il solfuro di tunsteno nel cloro; questo cloruro è il più elegante di tutti, prende la forma d'aghi trasparenti di bel color rosso, e sovente molto lunghi; il suo vapore ha il colore dell'acido nitroso: esposto all'aria atmosferica si cangia in sul momento in acido tunstico; proiettato nell'acqua, manifesta dei fenomeni analoghi a quelli che presenta la calce caustica con svolgimento di calore, ed è in un istante convertito totalmente in acido tunstico. L.

Leghe del tungsteno coi metalli duttili.

Tungsteno e manganese.

- e ferro.
- e stagno.
- e rame.
- e piombo.
- e argento.
- e oro.

} Non si conoscono le proporzioni per rendere queste leghe duttili o fragili.

Combinazioni del tungsteno coll'ossigeno.

Protossido di tungsteno.

Ossido nero di tungsteno.

Acido tungstico.

— giallo di tungsteno.

Protossido di tungsteno e ammoniaca }

V. ammoniati.

TUNSTATI.

Combinazioni dell'acido tungstico colle basi.

Proto-tungstato di zirconio.

Tungstato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Tungstato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

Proto-tungstato di ferro.

— di ferro.

— — di manganese.

— di manganese.

— — di ferro e di manganese.

— di ferro e manganese.

§ V. COLOMBIO.

Il colombio è dotato di tant'affinità per l'ossigeno, che non si è finora potuto ottenere allo stato metallico, dimodochè non conosciamo le sue proprietà fisiche. Il sig. Hatchett, che ha scoperto questa nuova sostanza, ha sottomesso a violentissimo fuoco l'acido colombico mescolato con carbone; e non si ottenne che una polvere nera, che credesi esser l'ossido di colombio, ma che il sig. Thénard presume essere lo stesso metallo.

Il colombio si combina con alcuni corpi combustibili semplici non metallici, e le sue leghe coi metalli non si conoscono.

L'acido colombico si combina colle basi, e forma dei sali chiamati *colombati*.

Le combinazioni dell'ossido di colombio colle basi sono poco conosciute: noi indicheremo intanto quelle che sono state le più studiate.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Colombio.

*Combinazioni del colombio coi corpi semplici
combustibili non metallici.*

Colombio e fosforo.

V. fosfuri.

Combinazioni del colombio coll'ossigeno.

Protossido di colombio.
Acido colombico.

Ossido nero di colombio.

*Combinazioni del protossido di colombio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di colombio e	} V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di colombio.
acido solforico.	
— — nitrico.	
— — idro-clorico.	

COLOMBATI.

Combinazioni dell'acido colombico colle basi.

Proto-colombato d'alluminio.	Colombato d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
— — di ferro.	— di ferro.

§ VI. TANTALIO.

Si era per lungo tempo stabilita una differenza tra il colombio ed il tantalio, metallo scoperto dal sig. Eckeberg, chimico svedese; ma al giorno d'oggi essendo questi metalli stati trovati perfettamente identici, devono essere fra loro confusi. Questa nuova conoscenza la dobbiamo alle belle sperienze del signor Wollaston, chimico inglese, la quale nullameno data già da alcuni anni.

§ VII. ANTIMONIO.

Ciò che si è conosciuto, e che ora s'impiega nelle arti sotto il nome di regolo d'antimonio, è un metallo fragilissimo, la di cui durezza è assai grande. Il suo peso specifico è di 6,86 secondo Bergmann, 6,702 secondo Brisson, e di 6,712 secondo Hatchett.

Si fonde a 809° (Fahrenheit), o 432°,22 centigradi; e se si eleva la temperatura si volatilizza.

Secondo Berzelius l'antimonio si combina coll'ossigeno in quattro proporzioni, da cui ne nascono quattro differenti ossidi; ma l'esistenza del protossido di questo celebre chimico non essendo abbastanza provata, noi non l'adotteremo. In seguito a questa esclusione, il protossido d'antimonio oggidì ammesso corrisponde all'ossido minore del sig. Proust; il deutossido o acido antimonioso di Berzelius, corrisponde all'ossido maggiore di Proust; finalmente il tritossido è un nuovo ossido scoperto da Berzelius, e che è l'acido antimonico di questo chimico.

Questo metallo si combina ancora con molti corpi combustibili semplici, e con quasi tutti i metalli.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Antimonio.

Regolo d'antimonio.

Combinazioni dell'antimonio coi corpi combustibili semplici non metallici.

Antimonio e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe dell'antimonio coi metalli fragili.

Antimonio e arsenico.

— e bismuto.

— e moliddeno.

— e tunsteno.

} Queste leghe sono fragili.

Leghe dell'antimonio coi metalli duttili.

Antimonio e sodio.

— e potassio.

— e zinco.

— e ferro (1).

— e stagno.

— e rame.

— e piombo.

— e mercurio.

— e argento.

— e oro.

— e platino.

} Queste leghe sono tutte fragili ad eccezione di quelle di stagno, di ferro, di zinco e di argento, le di cui proporzioni per averle duttili o fragili, non sono ancora determinate.

Combinazioni dell'antimonio coll'ossigeno.

Protossido d'antimonio .

} Fiori d'antimonio.

} Ossido d'antimonio minore.

Deutossido d'antimonio o
acido antimonioso . .

} Ossido d'antimonio pel nitro.

} Antimonio diaforetico.

} Ossido d'antimonio maggiore.

(1) Questa lega ha una singolare proprietà di far fuoco colla lima, quando è preparata nelle proporzioni di due parti di ferro ed una d'antimonio. L.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Tritossido d'antimonio o acido antimonico	}	Ossido giallastro d'antimonio (<i>altre volte non conosciuto</i>).
Deutossido d'antimonio e ammoniaca		}
— — e zolfo.		

*Combinazioni del protossido d'antimonio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido d'antimonio e acido borico.	}	V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale d'antimonio al <i>minimo</i> .
— — idro-clorico.		
— — idriodico.		
— — acetico.		
— — ossalico.		
— — citrico.		
— — gallico.		
— — tartarico.		

ANTIMONIATI.

Combinazioni dell'acido antimonico colle basi.

Proto-antimoniato di zirconio	}	Antimoniato di zirconia.
— — d'alluminio.		— d'allumina.
— — d'ittrio.		— d'ittria.
— — di glucinio.		— di glucina.
— — di magnesio.		— di magnesia.
— — di calcio.		— di calce.
— — di stronzio.		— di stronziana.
— — di bario.		— di barita.
— — di sodio.		— di soda.
— — di potassio.		— di potassa.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Antimoniato d'ammoniaca.	Antimoniato d'ammoniaca.
Proto-antimoniato di rame.	— di rame.
— — di cobalto.	— di cobalto.
— — di manganese.	— di manganese.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di zinco.	— di zinco.
— — di piombo.	— di piombo.

ANTIMONITI.

Combinazioni dell'acido antimonioso colle basi.

Proto-antimonito di zirconio.	Antimonito di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Antimonito d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-antimonito di rame.	— di rame.
— — di cobalto.	— di cobalto.
— — di manganese.	— di manganese.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di zinco.	— di zinco.
— — di piombo.	— di piombo.

§ VIII. URANO.

L'urano, scoperto dal sig. Klaproth, è solido, fragile, di color bigio di ferro, risplendente, cedente
Caventou.

facilmente all'azione della lima. Il suo peso specifico è di 8,100 secondo Klaproth, e di 9,000 secondo Bucholz.

L'urano resiste ad un altissimo grado di calore senza fondersi; si calcola maggiore di 170° di Wedgewood.

La sua malleabilità e duttilità non si conosce, questo è dovuto alla piccola quantità che se ne può ottenere.

L'urano si combina con molta facilità coll'ossigeno; si è riconosciuto capace di due gradi d'ossidazione: li ossidi d'urano si combinano cogli acidi e formano dei sali cristallizzabili.

Non si è tentato di combinare l'urano coi corpi combustibili semplici, nè coi metalli. Si conosce soltanto il solfuro d'urano, di cui i signori Klaproth e Bucholz hanno tentato la preparazione con qualche successo.

Il cloro ed il iodio si combinano egualmente all'urano.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Urano.

Uranite.

Combinazioni dell'urano coi corpi combustibili semplici non metallici.

Urano e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Combinazioni dell'urano coll'ossigeno.

Protossido d'urano.

Ossido nero d'urano.

Deutossido d'urano.

— giallo citrino d'urano.

Combinazioni del protossido d'urano cogli acidi.

Protossido d'urano e acido carbonico.

- — fosforico.
- — solforico.
- — nitrico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — gallico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale d'urano al *minimo*.

Combinazioni del deutossido d'urano cogli acidi e idracidi.

Deutossido d'urano e acido solforico.

- — iodico.
- — idriodico.
- — idro-fluorico.
- — acetico.
- — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale d'urano al *massimo*.

§ IX. CERIO.

Il cerio è solido, lucente, fragile, d'un colore che s'approssima a quello del ferro.

Questo metallo è stato il soggetto di ricerche di molti distintissimi chimici, e tutti d'accordo gli riconobbero due gradi d'ossidazione.

Poco si conoscono le sue combinazioni coi corpi combustibili semplici, e le sue leghe coi metalli sono assolutamente sconosciute. Inyano Gahn ha tentato di legarlo col piombo.

Cerio.

Cerio.

*Combinazioni del cerio coi corpi combustibili
non metallici.*

Cerio e cloro.
— e iodio.

} *V.* cloruri e ioduri.

Combinazioni del cerio coll'ossigeno.

Protossido di cerio.
Deutossido di cerio.

Ossido bianco di cerio.
— rosso-cannella di cerio.

Combinazioni del protossido di cerio cogli acidi.

Protossido di cerio e acido
nitrico.
— — acetico.
— — gallico.
— — succinico.

} *V.* gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare d'ogni sale
di cerio al *minimo*.

*Combinazioni del deutossido di cerio
cogli acidi e idracidi.*

Deutossido di cerio e acido
solforico.
— — nitrico.
— — clorico.
— — idro-clorico.

} *V.* gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare d'ogni sale
di cerio al *massimo*.

§ X. COBALTO.

Il cobalto è un metallo solido, di color bianco un po' roseo; affettando varj tessuti secondo il grado di fusione; trovasi qualche volta in lamine, in grani fini e stretti, o allo stato fibroso; non ha odore, ed il suo sapore è appena sensibile. Il suo peso specifico è di 7,7 secondo Bergmann, e di 8,5384 secondo Tassaert. Si fonde a 130° di Wedgewood, e se si lascia lentamente raffreddare, prende, secondo Fourcroy e Richter, una figura cristallina in prismi irregolari. È attratto dalla calamita, ma meno che il ferro (1).

Il cobalto si combina all'ossigeno in due determinate proporzioni secondo il celebre Proust; e questi due ossidi combinati cogli acidi formano dei sali.

Si combina egualmente con alcuni corpi combustibili, e si lega a quasi tutti i metalli.

Il cobalto metallo è senza uso; ma i suoi ossidi sono molto usati nelle arti.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Cobalto	} Regolo di cobalto. Cobalto o cobolto.

Combinazioni del cobalto coi corpi combustibili non metallici.

Cobalto e zolfo.	V. solfuri.
— e fosforo.	V. fosfuri.
— e cloro.	V. cloruri.
— e iodio.	V. ioduri.

(1) Trovasi in Piemonte una miniera di questo metallo, in stato di cobalto arsenicale, che da più d'un secolo scavasi a Usseglio nella valle di Lanzo presso Viù.

Leghe del cobalto coi metalli fragili.

Cobalto e moliddeno.

Questa lega è fragile.

Leghe del cobalto coi metalli duttili.

Cobalto e ferro.

— e stagno.

— e rame.

— e nikelio.

— e piombo.

— e oro.

Le leghe d'oro e di piombo sono duttili; ma le altre sono poco conosciute.

Combinazioni del cobalto coll'ossigeno.

Protossido di cobalto.

Ossido bigio di cobalto.

Deutossido di cobalto.

— nero di cobalto.

Combinazioni del protossido di cobalto cogli acidi e idracidi.

Protossido di cobalto e acido carbonico.

— — fosforico.

— — iodico.

— — nitrico.

— — idro-clorico.

— — idriodico.

— — ossalico.

— — benzoico.

— — zumico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di cobalto al *minimo*.

Combinazioni del deutossido di cobalto
cogli acidi e idracidi.

Deutossido di cobalto e a-
cido borico.

— — solforico.

— — idro-fluorico.

— — acetico.

— — citrico.

— — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare d'ogni sale
di cobalto al *massimo*.

§ XI. TITANO.

Metallo scoperto da Klaproth. Tutte le sperienze fattesi per operarne la sua riduzione sono state quasi infruttuose: pare ciò nondimeno che Lampadius e Laugier vi siano pervenuti mediante il carbone, ed un fuoco vivissimo lungo tempo continuato. Il sig. Quesneville, fabbricante di prodotti chimici, successore del sig. Vauquelin, giunse ad ottenere una notabilissima quantità di titano allo stato di metallo spugnoso.

Questo metallo è d'un color rosso più carico che quello del rame, brillante, fragile, e infusibilissimo. Il suo peso specifico non è conosciuto (1).

Il titano si combina coll'ossigeno in una sol proporzione, e forma l'ossido di titano bianco o antico deutossido. Il protossido, o ossido rosso di titano, non è più ammesso dai chimici. Noi dunque l'abbiamo cancellato dalla lista degli ossidi.

(1) Il professore Bonvicino asserisce aver trovato il titano a S. Marcel nella valle d'Aosta, ed in quella di Lanzo. L.

Quanto all'ossido bianco, pare piuttosto fare le funzioni d'acido, che di base salificabile. Egli è almeno ciò che evidentemente risulta dalle sperienze ultimamente fatte a Berlino da Rose. Egli prova che i pretesi sali di titano, sino a' suoi tempi descritti, non sono che sali di potassa più o meno mescolati d'ossido di titano. Secondo quest'importante osservazione il sig. Rose crede dover cangiare la denominazione di quest'ossido, e chiamarlo *acido titanico*; d'onde ne vengono i *titanati*, sali che risultano dalla combinazione dell'acido titanico colle basi.

Le combinazioni di titano coi corpi semplici combustibili, e coi metalli sono pochissimo conosciute. Il sig. Chenevix ottenne pertanto un fosfuro di questo metallo. Il iodio si combina pure col medesimo, e forma un ioduro (1).

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Titano.

*Combinazioni del titano coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Titano e fosfuro.

V. fosfuri.

— e iodio.

V. ioduri.

(1) Il sig. George per mezzo di ripetute sperienze giunse a combinare il titano al cloro, facendo passare una corrente di questo gaz secco sopra il titano posto in un tubo riscaldato sino all'incandescenza, ed ottenne un liquido che si condensò nella parte fredda del tubo. Questo liquido è trasparente, senza colore, e molto denso. Esposto all'aria, spande vapori bianchi d'un odor simile a quello del cloro senza esser così nocivi. Se a questo liquido vi si mischiano alcune gocce d'acqua, si svolge rapidamente del cloro, quasi con esplosione, con considerevole elevazione di temperatura, e quando l'acqua non è più in eccesso formasi un sal solido. L.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica**Combinazioni del titano coll'ossigeno.*

Acido titanico	}	Ossido bianco di titano.
		Deutossido di titano.

TITANATI.

Combinazioni dell'acido titanico colle basi.

Proto-titanato di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

— — di potassio.

§ XII. BISMUTO.

Metallo fragile, bianco, giallognolo, brillante, inodoro, insipido, la di cui forma, secondo Haüy, è un ottaedro o due piramidi a quattro lati applicati base a base. Il suo peso specifico è di 9,822: ma aumenta di molto quando questo metallo è battuto a freddo. Si fonde alla temperatura 246°,68 centigradi; e se si lascia lentamente raffreddare, cristallizza in parallelepipedi. Egli è il sig. Brongniart che il primo osservò questo fenomeno. Se al contrario si aumenta la temperatura, si volatilizza (1).

Altre volte si ammettevano due ossidi di bismuto: l'uno bigio, o protossido non è più ammesso: l'altro giallo, o deutossido resta solo, ed è divenuto protossido.

Il bismuto si combina egualmente coi corpi semplici combustibili, come pure a molti metalli.

(1) Il professore Bonvicino asserisce aver avuto un pezzo di bismuto solforato trovato in un filone di serpentina, sul Monterosso vicino a Mezzenile nella valle di Lanzo. L.

Bismuto.

Regolo di bismuto.

*Combinazioni del bismuto coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Bismuto e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

— e iodio.

V. ioduri.

Leghe di bismuto coi metalli fragili.

Bismuto e moliddeno.

— e tunsteno.

— e antimonio.

} Queste leghe sono fragili.

Leghe del bismuto coi metalli duttili.

Bismuto e sodio.

— e potassio.

— e zinco.

— e ferro.

— e stagno.

— e rame.

— e nikelio.

— e piombo.

— e mercurio.

— e argento.

— e palladio.

— e oro.

— e platino.

} Di tutte queste leghe quella sola di piombo è duttile; quelle d'argento, di zinco, di rame, di ferro, e di nikelio, sono pochissime conosciute.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Combinazioni del bismuto coll'ossigeno.

Protossido di bismuto . . .	}	Ossido giallo di bismuto. Antico deutossido di bismuto.
-----------------------------	---	--

Combinazione del protossido di bismuto
cogli acidi e idracidi.

Protossido di bismuto , e
 acido borico.
 — — fosforico.
 — — solforico.
 — — solforoso.
 — — iodico.
 — — nitrico.
 — — idro-clorico.
 — — idro-fluorico.
 — — idriodico.
 — — acetico.
 — — ossalico.
 — — benzoico.
 — — gallico.
 — — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione d'ogni sale di bismuto al *massimo*.

§ XIII. RAME.

Metallo conosciuto, le di cui immense proprietà non possono esser descritte in questo luogo: basterà il dire che il suo peso specifico è di 8,830, secondo Lewis, quando è stato fuso, è di 8,9 quando è stato battuto a freddo. Si fonde a 27° del pirometro di Wedgewood, che si calcola a 2470° centigradi, e a

1450° di Farenheit. Col raffreddamento è suscettibile di prender una forma regolare, che rappresenta delle piramidi a quattro faccie. Se al contrario si eleva la temperatura, si volatilizza.

Il rame si combina coll'ossigeno in due determinate proporzioni: l'una forma il protossido di color giallo ranciato, secondo Proust: l'altra è il deutossido, che è nero. Quest'ultimo combinato coll'acido carbonico dell'aria, forma ciò che chiamavasi ossido verde di rame, o verderame.

Il sig. Thénard ha formato un terzo ossido di rame o tritossido, mettendo in contatto dell'idrato di questo metallo con dell'acqua ossigenata, o deutossido d'idrogeno. Quest'ossido è bruno giallognolo, si decompone facilissimamente, e si risolve in deutossido di rame, ed in ossigeno tosto che vien messo in contatto con acidi. Ne risulta adunque, che il tritossido non è capace di formare delle combinazioni saline.

Le combinazioni di rame sono molto estese; egli s'unisce a quasi tutti i corpi combustibili semplici non metallici, eccettuati l'azoto, l'idrogeno, ed il carbonio; e le sue leghe coi metalli sono numerosissime: alcune d'esse sono di prima necessità nelle arti.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Rame	} Venere. Rame.
----------------	--------------------

Combinazioni del rame coi corpi combustibili semplici non metallici.

Rame e fosforo.	} V. Fosfuri, solfuri ecc.
— e zolfo.	
— e cloro.	
— e iodio.	

Leghe del rame coi metalli fragili.

Rame e manganese.
 — e arsenico.
 — e moliddeno.
 — e tunsteno.
 — e antimonio.
 — e cobalto.
 — e bismuto.

Non si conoscono le proporzioni per rendere queste leghe duttili o fragili.

La lega di rame ed arsenico è anche conosciuta sotto i nomi di *rame bianco*, *tombacco*.

Leghe del rame coi metalli duttili.

Rame e ferro.

— e zinco

Similoro.

Pinchebec.

Metallo del principe Roberto.

Oro di Manheim.

Ottone.

Rame giallo.

Rame e stagno

Bronzo.

Metallo delle campane.

— e nikelio;
 — e piombo.
 — e mercurio.
 — e osmio.
 — e argento.
 — e palladio.
 — e rodio.
 — e oro.
 — e platino.
 — e iridio.

La maggior parte di queste leghe, eccettuate quelle di mercurio, di stagno, di zinco, d'oro, d'argento, e di platino, sono state pochissimo studiate, e sono poco conosciute.

Combinazioni del rame coll'ossigeno.

Protossido di rame . . .	}	Ossido giallo ranciato di rame.
Deutossido di rame.		— nero e bruno di rame.
Tritossido di rame.		<i>Non conosciuto altre volte.</i>
Deutossido di rame e cianogeno.	}	V. deutossi-cianuri.
— e ammoniaca.		V. ammoniati.
— e acqua.		V. idrati.

Combinazioni del protossido di rame
cogli acidi e idracidi.

Protossido di rame e acido fosforico.	}	V. gli articoli di ognuno di questi acidi per a- vere la denominazione particolare di ciascun sale di rame al <i>minimo</i> .
— — solforoso.		
— — idro-solfurico.		
— — idro-cianico.		
— — ossalico.		
— — benzoico.		
— — citrico.		
— — mellitico.		
— — succinico.		
— — zumico.		

Combinazioni del deutossido di rame
cogli acidi e idracidi.

Deutossido di rame e acido borico.

- — carbonico (1).
- — solforico.
- — iodico.
- — nitrico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — acetico.
- — gallico.
- — tartarico.

V. gli articoli d'ognuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ciascun sale di rame al massimo.

§ XIV. TELLURO.

Il telluro è solido, di color bianco azzurrognolo, analogo a quello del piombo, molto lucente, d'un tessuto lamelloso, fragile, facile a ridurre in polvere; il suo peso specifico è di 6,115 secondo Klaproth. Si fonde ad un grado di calore alquanto superiore a quello necessario per liquefar il piombo; e col raffreddamento cristallizza in piccoli aghi. Se si aumenta la temperatura, si volatilizza spandendo un odore analogo a quello del rafano. Pare pertanto, in seguito alle nuove ricerche fatte dal sig. Berzelius, che il telluro debba questa proprietà odorante al selenio (*vedi questa parola*); imperciocchè il telluro ben purgato dal selenio e ben puro non ha simil odore: d'onde ne viene necessariamente che l'odore di rafano non è particolare al telluro.

(1) Questo carbonato di rame, chiamato altrimenti *rame carbonato azzurro*, è stato trovato dal professore Bonvicino nei monti di Pignone nella valle di Lanzo. L.

Il telluro s'ossida facilmente, ed in una sol porzione. Questo protossido è bianco, e suscettibile di facile riduzione, quando è riscaldato con carbone.

Il telluro si combina allo zolfo, all'idrogeno e al cloro, e la sua lega coi metalli è poco conosciuta.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Telluro.

Combinazioni del telluro coi corpi combustibili semplici non metallici.

Telluro e idrogeno.	Idrogeno tellurato.
— e zolfo.	V. solfuri.
— e cloro.	V. cloruri.

Leghe del telluro coi metalli duttili.

Telluro e mercurio.	} Queste due leghe sono fragili.
— e potassio.	

Combinazioni del telluro coll'ossigeno.

Protossido di telluro.	Ossido di telluro bianco.
Protossido di telluro e ammoniaca	} V. ammoniati.
— e acqua.	

Combinazioni del protossido di telluro cogli acidi e idracidi.

Protossido di telluro e acido solforico.	} V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di telluro.
— — nitrico.	
— — iodico.	
— — idro-clorico.	
— — idriodico.	
— — gallico.	

SEZIONE QUINTA.

§ VI. NIKELIO O NICOLO.

Il nikelio scoperto nel 1754 da Cronstedt, è solido, fragile, bianco come l'argento. Il suo peso specifico è di 8,279 secondo Richter, e di 8,660 quando è stato battuto a freddo. È malleabile a caldo come a freddo; e, malgrado la sua poca elasticità, si può ridurre in sottilissime lamine, ed in fili finissimi e sottili. È attratto dalla calamita e serve per fare degli aghi calamitati: è fusibile a 160° di Wedgwood: non si è finora potuto ottenere cristallizzato.

Il nikelio ad una elevata temperatura si combina coll'ossigeno e forma due differenti ossidi; il protossido è bigio verdognolo, ed il deutossido è nero. Il sig. Thénard ha ottenuto un perossido di nikelio col mezzo dell'acqua ossigenata; ma siccome egli non lo ha analizzato, non riguarda la sua esistenza come sicura.

Si combina eziandio a molti corpi combustibili semplici, e si lega con molti metalli.

Si trova in commercio molto impuro; ed è sempre unito al cobalto, all'arsenico ed al bismuto (1).

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Nikelio.

*Combinazioni del nikelio coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Nikelio e fosforo.

V. fosfuri.

— e zolfo.

V. solfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

(1) Secondo il professore Bonvicino trovasi del nikelio in Piemonte, nella miniera di cobalto arsenicale che scavasi a Usseglio nella valle di Lanzo presso Viù. L.

Leghe del nikelio coi metalli fragili.

Nikelio e bismuto.
 — e arsenico.
 — e moliddeno.
 — e cobalto.

Non si conoscono le porzioni convenienti per rendere queste leghe duttili o fragili.

Leghe del nikelio coi metalli duttili.

Nikelio e ferro.
 — e stagno.
 — e rame.
 — e piombo.
 — e oro.

Queste leghe, eccettuata quella d'oro, non sono più conosciute che le precedenti.

Combinazioni del nikelio coll'ossigeno.

Protossido di nikelio . . .
 Deutossido di nikelio.
 — — e ammoniacca.
 — — e acqua.

Ossido bigio verdognolo di nikelio.

— nero di nikelio.
 V. ammoniati.
 V. idrati.

Combinazioni del protossido di nikelio cogli acidi e idracidi.

Protossido di nikelio e acido borico.
 — — carbonico.
 — — nitrico.
 — — idro-fluorico.
 — — acetico.
 — — ossalico.
 — — benzoico.
 — — gallico.
 — — zumico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale di nikelio al *minimo*.

Combinazioni del deutossido di nikelio
cogli acidi e idracidi.

Deutossido di nikelio e a-
cido iodico.
— — idro-clorico.
— — idriodico.

V. gli articoli di cia-
scuno di questi acidi
per avere la denomi-
nazione particolare di
ogni sale di nikelio al
massimo.

§ II. PIOMBO.

Egli ha in tutti i tempi occupato i chimici. La sua applicazione alle arti, ed ai nostri bisogni domestici l'hanno fatto studiare. Si sa che il suo peso specifico è di 11,3523 secondo Brisson; ma una particolarità assai riguardevole, se si crede a Musschenbroeck, egli è più leggiero quando è stato battuto a freddo, che avanti. Si fonde a 322°,22 centigradi, e se il calore viene aumentato, si volatilizza; col raffreddamento cristallizza, secondo il sig. Mongez, in piramidi quadrangolari.

Il piombo si combina all'ossigeno in tre proporzioni: il protossido è giallo, qualche volta rossiccio quando è stato fuso; egli è conosciuto sotto i nomi di *litargirio*, *massicot*, ecc. Il deutossido è d'un bel rosso, ed è il *minio*; finalmente il tritossido è di color pulce. Il protossido forma la base di quasi tutti i sali di piombo. Il sig. Berzelius ammette l'esistenza d'un quarto ossido meno ossigenato, che i tre precedenti; ma siccome la prova della sua esistenza non è ancor ben sicura, noi non ne faremo menzione.

Il piombo si combina coi corpi combustibili semplici, eccettuato l'idrogeno, il carbonio e l'azoto; si lega con quasi tutti i metalli, ad eccezione del ferro.

Piombo	}	Saturno.
		Piombo.

*Combinazioni del piombo coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Piombo e fosforo.	V. fosfuri.
— e zolfo.	V. solfuri.
— e cloro.	V. cloruri.
— e iodio.	V. ioduri.

Leghe del piombo coi metalli fragili.

Piombo e arsenico.
— e moliddeno.
— e tunsteno.
— e antimonio (1).
— e cobalto.
— e bismuto.

Queste leghe sono tutte duttili, eccettuate quelle d'arsenico e di tunsteno, delle quali non si conoscono le proporzioni per renderle duttili o fragili.

Leghe del piombo coi metalli duttili.

Piombo e sodio.
— e potassio.
— e zinco.
— e stagno.
— e rame.
— e nikelio.
— e mercurio.
— e argento.
— e palladio.
— e oro.
— e platino.

Le leghe di stagno e di argento sono duttili; le altre sono o fragili, o poco conosciute nelle loro proporzioni.

(1) Egli è con questa lega, che si formano i caratteri di stampa, qualche volta però vi s'aggiunge qualche centesimo di rame. L.

Combinazioni del piombo coll'ossigeno.

Protossido di piombo.	Ossido giallo di piombo
Deutossido di piombo.	— rosso carico di piombo.
Tritossido di piombo.	— <i>pulce</i> di piombo.
Deutossido di piombo e acqua.	V. idrati.
— e cianogeno.	V. deutossi-cianuri.

Combinazioni del protossido di piombo cogli acidi e idracidi.

Protossido di piombo e acido borico.

- — carbonico.
- — fosforico.
- — solforico.
- — solforoso.
- — iodico.
- — idriodico.
- — idro-clorico.
- — nitrico.
- — idro-fluorico.
- — acetico.
- — ossalico.
- — citrico.
- — fungico.
- — gallico.
- — mellitico.
- — succinico.
- — tartarico.
- — suberico.
- — zumico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di piombo al *minimo*.

Combinazioni del deutossido di piombo cogli acidi.

Deutossido di piombo e acido iodico. } V. iodati.

§ III. MERCURIO.

Il mercurio è un metallo liquido alla temperatura ordinaria, e non suscettibile d'ossidarsi all'aria secca, come si era creduto per lungo tempo; la polvere grigia che si forma alla sua superficie non è che mercurio molto diviso. Il suo peso specifico è di 13,568 secondo Cavendish e Brisson, e di 13,600 secondo Klaproth. Esposto ad una temperatura di 40 gradi sotto il zero si congela, e presenta una massa assai malleabile, ma non si è esaminata la sua duttilità, e la tenacità. Si è osservato, mentre congelava, che prendeva una forma cristallina regolare in ottaedri.

Il mercurio è volatile, ed è per questa proprietà, che si può purificare colla distillazione; quando è in vapori, è altrettanto invisibile quanto l'aria ordinaria. Si calcola questa temperatura a 660° Farenheit, o 346°,66 centigradi; secondo Crichton.

Il mercurio si combina coll'ossigeno in due differenti proporzioni: la prima forma il protossido o ossido nero, la seconda il deutossido o ossido rosso.

Il mercurio si combina egualmente coi corpi semplici combustibili, e si lega a molti metalli.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Mercurio	} Argento vivo. Mercurio.
--------------------	------------------------------

*Combinazioni del mercurio coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Mercurio e idrogeno.

— e fosforo.

— e zolfo.

— e cloro.

— e iodio.

— e cianogeno.

} V. idruri, fosfuri ecc.

Leghe del mercurio coi metalli fragili.

Mercurio e arsenico.

— e antimonio.

— e bismuto.

— e telluro.

} Queste quattro leghe sono fragili.

Leghe del mercurio coi metalli duttili (1).

Mercurio e sodio.

— e potassio.

— e zinco.

— e ferro.

— e stagno.

— e rame.

— e piombo.

— e mercurio.

— e argento.

— e oro.

— e platino.

} Queste leghe sono tutte fragili.

Combinazioni del mercurio coll'ossigeno.

Protossido di mercurio.

Deutossido di mercurio.

Ossido nero di mercurio.

— rosso di mercurio.

(1) Le combinazioni del mercurio coi metalli si distinguono col nome d'*amalgama*, esse erano già conosciute fin dai tempi di Plinio, il quale nel riferire in che modo si ritirava l'oro dalle sabbie aurifere per mezzo dell'amalgamazione, così si esprime: *omnia ei (argento vivo) innatant praeter aurum. Id unum ad se trahit. Ideo et optime purgat, ceteras ejus sordes expuens crebro jactatu fictilibus in vasis. Ita vitis abjectis ut ipsum ab auro discedat, in pelles subactas effunditur per quas sudoris vice defluens aurum relinquit purum.* Hist. nat. lib. 33. cap. 6. L.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Protossido di mercurio e ammoniaca	}	<i>V.</i> ammoniati.
— e acqua.		<i>V.</i> idrati.
Deutossido di mercurio e cianogeno	}	<i>V.</i> deutossi-cianuri.

*Combinazioni del protossido di mercurio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di mercurio e acido borico.	}
— — carbonico.	
— — fosforico.	
— — solforico.	
— — solforoso.	
— — iodico.	
— — nitrico.	
— — idro-clorico.	
— — idriodico.	
— — acetico.	
— — malico.	
— — ossalico.	
— — benzoico.	
— — gallico.	
— — mellitico.	
— — tartarico.	
— — suberico.	

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale di mercurio al *minimo*.

*Combinazioni del deutossido di mercurio
cogli acidi e idracidi.*

Deutossido di mercurio e acido solforico.	}	<i>V.</i> gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di mercurio al <i>massimo</i> .
— — nitrico.		
— — idro-clorico.		
— — idro-fluorico.		
— — acetico.		
— — citrico.		

§ IV. OSMIO.

Questo metallo è stato scoperto dal sig. Tennant nella miniera di platino. Egli è solido, brillante, e di color grigio azzurrognolo. Si fonde difficilissimamente; non si è finora neppur giunto. Se si scalda all'aria, esala un odor irritante, vivo, analogo a quello del cloro; ed è questa proprietà che gli ha fatto dare il suo nome, che in greco significa *odore*.

L'osmio si ossida con molta facilità all'aria libera; e questa proprietà, che pare esser contraddittoria colla sua grande insolubilità negli acidi in generale, è uno dei caratteri precisi, che distinguono questo metallo. Il suo peso specifico non è conosciuto.

Non si è provato di combinare l'osmio coi corpi combustibili semplici, tuttavia si lega con alcuni metalli, e forma delle leghe duttili.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Osmio.

Leghe dell'osmio coi metalli duttili.

Osmio e rame.

— e mercurio.

— e oro.

} Queste leghe sono duttili.

Combinazioni dell'osmio coll'ossigeno.

Protossido d'osmio

Protossido d'osmio e acido
gallico.

} Ossido bianchiccio di
osmio.

} V. gallati.

SEZIONE SESTA.

§ I. ARGENTO.

L'argento è generalmente molto conosciuto; noi ci dispensiamo di parlare delle sue proprietà fisiche; diremo soltanto che il suo peso specifico è di 10,474 secondo Brisson e Hatchett, e di 10,510 quando è stato battuto a freddo. Dopo l'oro è il metallo il più malleabile, e la sua duttilità la cede per nulla alla malleabilità. Si può fondere a 1000° di Fahrenheit, o 507°,77 centigradi. Se si aumenta la temperatura si volatilizza. L'argento ridotto in questo stato di fusione è suscettibile di cristallizzare col raffreddamento in piramidi quadrangolari, secondo Feller e Mongez.

Si sono per lungo tempo ammessi due ossidi d'argento; ora non ve ne esiste che un solo, ed è quello che abbiamo designato col nome di deutossido d'argento. Egli sarà oggidì il protossido di questo metallo. L'argento s'unisce egualmente a più corpi combustibili semplici, e si lega a molti metalli.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Argento	}	Luna.
		Diana.
		Argento.

*Combinazioni dell'argento coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Argento e fosforo.
— e zolfo.
— e cloro.
— e iodio.

} V. fosfuri ecc.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica**Leghe dell'argento coi metalli fragili.*

Argento e arsenico.
 — e moliddeno.
 — e tunsteno.
 — e antimonio.
 — e bismuto.

Queste leghe, eccettuata quella d'arsenico, che è fragile, sono pochissimo conosciute.

Leghe dell'argento coi metalli duttili.

Argento e zinco.
 — e ferro.
 — e stagno.
 — e rame (1).
 — e piombo.
 — e mercurio.
 — e palladio.
 — e rodio.
 — e oro.
 — e platino.
 — e iridio.

Queste leghe sono tutte duttili, eccetto quella di mercurio, che è fragile, e quelle di zinco, di palladio, d'iridio e di rodio, le di cui proporzioni per averle duttili o fragili sono indeterminate.

Combinazioni dell'argento coll'ossigeno.

Protossido d'argento . . .

Ossido giallo verdognolo d'argento.
 Antico deutossido d'argento.

Protossido d'argento e cianogeno

V. protossi-cianuri.

(1) Egli è con questa lega che si formano le monete, gli utensili, i vasi ed ornamenti d'argento. Le differenti proporzioni, con cui si lega l'argento al rame, formano ciò che chiamansi *i titoli dell'argento*. L.

Protossido d'argento e am-	}	V. ammoniati.
moniaci		
— e acqua.		V. idrati.

*Combinazioni del protossido d'argento
cogli acidi e idracidi.*

Protossido d'argento e aci-
do borico.

- — fosforico.
- — solforico.
- — solforoso.
- — clorico.
- — iodico.
- — nitrico.
- — idro-clorico.
- — idriodico.
- — idro-fluorico.
- — idro-cianico.
- — acetico.
- — malico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — citrico.
- — gallico.
- — tartarico.
- — suberico.
- — zumico.

V. gli articoli di ciascu-
no di questi acidi per
avere la denominazio-
ne particolare di ogni
sale d'argento al *mas-*
simo.

§ II. PALLADIO.

Il sig. Wollaston ha trovato questo metallo nella miniera di platino, col quale ha molta somiglianza. Il suo peso specifico è di 11,3 a 11,8 secondo che è stato battuto a freddo o ridotto in lamine. Si fon-

de ad un altissimo grado di calore, che non si è potuto calcolare.

Il palladio si combina coll'ossigeno e forma un ossido che prende un color azzurro. Quest'ossido si combina cogli acidi e forma dei sali di differenti colori.

Il palladio si combina con alcuni corpi combustibili semplici, e si lega con molti metalli.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Combinazioni del palladio coi corpi combustibili semplici non metallici.

Palladio e zolfo.	}	<i>V.</i> solfuri, ecc., ecc.
— e cloro.		
— e iodio.		

Leghe del palladio coi metalli fragili.

Palladio e arsenico.	}	Queste due leghe sono fragili.
— e bismuto.		

Leghe del palladio coi metalli duttili.

Palladio e ferro.	}	Di tutte queste leghe, quella d'oro soltanto è ben conosciuta, è duttile; le altre hanno bisogno d'averle le loro proporzioni determinate per ottenerle duttili o fragili.
— e stagno.		
— e rame.		
— e piombo.		
— e argento.		
— e oro.		
— e platino.		

Combinazioni del palladio coll'ossigeno.

Protossido di palladio.	Ossido azzurro di palladio.	
Protossido di palladio e cianogeno	}	<i>V.</i> protossi-cianuri.

*Combinazioni del protossido di palladio
cogli acidi e idracidi.*

Protossido di palladio e a- cido solforico. — — iodico. — — nitrico. — — idro-clorico. — — idriodico.	}	<i>V.</i> gli articoli di ciascu- no di questi acidi per avere la denominazio- ne particolare di ogni sale di palladio.
--	---	---

§ III. RODIO.

Il rodio è stato trovato come il palladio, nella miniera di platino, e dallo stesso autore; si sa che è bianco; ma non conosciamo le altre sue proprietà fisiche, per motivo che siamo nell'impossibilità d'ottenere lo fuso in massa. Il sig. Wollaston valuta il suo peso specifico a 11,000, l'acqua essendo 1,000.

Il rodio è inalterabile all'aria, come ad una temperatura assai elevata; gli acidi medesimamente l'attaccano insensibilmente; ma è precipitato dalla sua dissoluzione idro-clorica allo stato di ossido giallo.

Questo metallo si combina ad alcuni corpi combustibili e si lega a molti metalli. Questo nome le viene particolarmente dal color di rosa delle sue dissoluzioni; ma, come saviamente osserva il sig. Vauquelin, questo nome converrebbe pur anche al palladio, poichè presenta i medesimi fenomeni.

Il sig. Berzelius ammette l'esistenza di tre ossidi di rodio. Il protossido ed il deutossido sono stati scoperti dal sig. Berzelius; per quanto al tritossido, il solo capace d'unirsi agli acidi e formar dei sali, è l'antico protossido giallo di questo metallo.

Rodio.

*Combinazioni del rodio coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Rodio e zolfo.

— e cloro.

— e iodio.

} V. solfuri, ecc., ecc.

Leghe del rodio coi metalli fragili.

Rodio e arsenico.

— e bismuto.

} Queste leghe sono fragili.

Leghe del rodio coi metalli duttili.

Rodio e rame.

— e piombo.

— e argento.

— e oro.

} Queste leghe sono duttili.

Combinazioni del rodio coll'ossigeno.

Protossido di rodio

Deutossido di rodio.

Tritossido di rodio . . .

} Ossido giallo di rodio.
} Antico protossido.

*Combinazioni del tritossido di rodio
cogli acidi e idracidi.*

Tritossido di rodio e acido
solforico.

— — iodico.

— — nitrico.

— — idriodico.

— — idro-clorico.

} V. gli articoli di ciascuno
di questi acidi per a-
vere la denominazione
particolare d'ogni sale
di rodio.

§ IV. PLATINO.

Il platino è un metallo bianco, meno brillante che l'argento, sonoro, inodoro, insipido. Il suo peso specifico è di 23,000 secondo Kirwan, ciò che lo deve far riguardare come il più pesante di tutti i corpi della natura. Egli è duttilissimo, e la sua malleabilità permette di ridurlo in sottilissimi fogli. Può egualmente passar alla trafila. La sua grande infusibilità lo rende preziosissimo per le arti, e per la chimica. È necessario un grado di fuoco straordinario per operarne la sua fusione.

Il platino si combina coll'ossigeno, e Chenevix gli attribuisce due gradi d'ossidazione: il primo o protossido, di color verde: il secondo o deutossido, di color giallo.

Si combina egualmente a molti corpi combustibili semplici, e si lega ad una infinità di metalli.

Egli è al sig. Wood, assaggiatore alla Giamaica, che pare esser dovuta la scoperta di questo metallo.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Platino.

La platina.

Combinazioni del platino coi corpi combustibili non metallici.

Platino e boro.

— e fosforo.

— e zolfo.

— e cloro.

— e iodio.

} V. boruri, ecc., ecc.

Leghe di platino coi metalli fragili.

Platino e arsenico.

— e moliddeno.

— e antimonio.

— e bismuto.

} Queste leghe sono tutte fragili.

Leghe del platino coi metalli duttili.

Platino e zinco.

- e ferro.
- e stagno.
- e rame.
- e nikelio.
- e piombo.
- e mercurio.
- e palladio.
- e argento.
- e oro.

Le leghe d'oro e d'argento sono duttilissime; quelle di ferro e di nikelio lo sono poco; ma le altre sono tutte fragili.

Combinazioni del platino coll'ossigeno.

Protossido di platino.

Ossido verde di platino.

Deutossido di platino.

— giallo di platino.

Protossido di platino e cianogeno

} V. protossi-cianuri.

Combinazioni del deutossido di platino cogli acidi e idracidi.

Deutossido di platino e acido solforico.

- — iodico.
- — nitrico.
- — idro-clorico (1).
- — idriodico.
- — idro-cianico.
- — acetico.
- — ossalico.
- — benzoico.
- — tartarico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare d'ogni sale di platino.

(1) L'idro-clorato di platino è un reattivo utilissimo per distinguere la potassa, ed i sali che essa forma cogli acidi, dalla soda
Cayentou

L'oro, soprannominato dagli alchimisti *il re dei metalli*, è quel metallo che per lo passato si riguardava come il più perfetto; occupa pure tuttora il primo posto fra i corpi poco ossidabili. Il suo peso specifico è di 19,237; egli è estremamente duttile e malleabile; si riduce in fogli così sottili, che un'oncia d'oro può coprire un filo d'argento di 444 leghe.

Il battiloro può ricavare da un decagramma di questo metallo 4891 fogli quadrati di 9 centimetri di lato, e di 81 centimetri di superficie, potendo coprire una superficie di 40 metri quadrati, con fogli di 0,0000067, o 67 dieci millionesimi di metro di spessore.

L'oro può fondersi a 32° del pirometro di Wedgewood, ciò che equivale secondo Mortimer, a 1301° Fahrenheit, o 710,55 centigradi; se si aumenta la temperatura, si volatilizza. Tillet e Mongez pervennero ad ottenerlo cristallizzato in piramidi quadrangolari.

L'oro si combina coll'ossigeno in due proporzioni: l'una forma il protossido, che è porpora o violaceo: l'altro il deutossido, di color giallo, quando è idratato, e bruno allo stato secco.

L'oro si combina con molti corpi combustibili semplici, e dalla sua lega con i varj metalli ne nascono dei prodotti preziosissimi per le arti.

• e suoi differenti sali; serve pure a conoscere la presenza dell'ammoniaca e de' suoi sali: colla soluzione di potassa forma un precipitato insolubile d'idro-clorato di platino e di potassa, mentre con quella soluzione di soda forma un idro-clorato di platino e di soda solubilissimo. Coll'ammoniaca forma un precipitato analogo a quello della potassa, ma questo si conosce, che calcinandolo a rosso, lascia un residuo di platino e d'idro-clorato di potassa, mentre quello formato coll'ammoniaca o con i suoi sali lascia, dopo calcinato, un residuo di platino puro.

Oro.

*Combinazioni dell'oro coi corpi combustibili
semplici non metallici.*

Oro e fosforo.

V. fosfuri.

— e cloro.

V. cloruri.

Leghe dell'oro coi metalli fragili.

Oro e arsenico.

— e moliddeno.

— e manganese.

— e antimonio.

— e bismuto.

— e cobalto.

Queste leghe, eccettuata quella di cobalto, che è duttile, sono tutte fragili.

Leghe dell'oro coi metalli duttili.

Oro e zinco.

— e ferro.

— e stagno.

— e rame (1).

— e nikelio.

— e piombo.

— e mercurio.

— e osmio.

— e argento.

— e palladio.

— e rodio.

— e platino.

— e iridio.

Le leghe di platino, palladio, ferro, argento e rame, sono duttili; quelle di mercurio, di stagno, di piombo, di zinco e nikelio, sono tutte fragili; le altre hanno bisogno d'averle le loro proporzioni determinate per averle duttili o fragili.

(1) Questa lega serve per fare le monete, i vasi, gli ornamenti, ed in generale tutti gli utensili d'oro. L.

Combinazioni dell'oro coll'ossigeno.

Protossido d'oro.

Ossido violetto d'oro.

Deutossido d'oro.

— giallo d'oro.

*Combinazioni del protossido d'oro
cogli acidi e idracidi.*

Protossido d'oro e acido	}	V. idro-clorati.
idro-clorico		

*Combinazioni del deutossido d'oro
cogli acidi e idracidi (1).*

Deutossido d'oro e acido	}	V. gli articoli di cia- scuno di questi acidi per avere la denomi- nazione particolare di ogni sale d'oro.
solforico.		
— — iodico.		
— — nitrico.		
— — idriodico.		
— — acetico.		
— — benzoico.		
— — gallico.		

§ VI. IRIDIO.

Egli è ancora nella miniera di platino che il sig. Descotils ha trovato questo metallo: egli è bianco,

(1) Secondo il sig. Pelletier, che ha fatto curiosissime ricerche sull'oro, e sue combinazioni, sembrerebbe che l'ossido d'oro sarebbe suscettibile di combinarsi soltanto con alcuni idracidi, e gli acidi ossigenati non sarebbero capaci di disciorre quest'ossido che allorquando sono concentrati, ma senza formare delle combinazioni saline. Il sig. Pelletier prova effettivamente che il deutossido d'oro gode proprietà piuttosto elettro-positiva che elettro-negativa.

(Nota dell'autore).

solido, durissimo, estremamente difficile a fondersi; ed è medesimamente su questa proprietà che è fondata quella di non poter conoscere le sue altre proprietà fisiche, come la malleabilità, duttilità, peso specifico, ecc., ecc.

L'iridio si combina all'ossigeno, e se dobbiamo credere a Thomson, sarebbe suscettibile di due gradi d'ossidazione; ma questa opinione non essendo validamente fondata, noi ci terremo a quella generalmente adottata, che finora gliene assegna un solo.

Il suo nome gli fu dato dai differenti colori che prende nelle sue dissoluzioni.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Iridio.

*Combinazioni dell'iridio coi corpi semplici
combustibili non metallici.*

Iridio e cloro.

V. cloruri.

Leghe dell'iridio coi metalli duttili.

Iridio e rame.

— e piombo.

— e argento.

— e oro.

} Queste leghe sono duttilissime.

Combinazioni dell'iridio coll'ossigeno.

Protossido d'iridio.

*Combinazioni del protossido d'iridio
cogli acidi o idracidi.*

Protossido d'iridio e acido
solforico.
— — nitrico.
— — idro-clorico.

V. gli articoli di ciascuno di questi acidi per avere la denominazione particolare di ogni sale d'iridio.



DIVISIONE TERZA

ACIDI ORGANICI



§ I. ACIDO ACETICO.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Acido acetico

{ Spirito di Venere.
Aceto radicale.
Acido acetoso.

ACETATI.

*Così si chiamano le combinazioni
dell'acido acetico colle basi.*

Proto-acetato di zirconio.

Acetato di zirconia.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-acetato d'alluminio .	}	Aceto d'argilla.
— — d'ittrio.		Sal acetoso d'argilla.
— — di glucinio.	}	Acetato d'argilla.
— — di magnesio.		— d'allumina.
— — di calcio	}	— d'ittria.
— — di stronzio.		— di glucina.
— — di bario.	}	Sal acetoso magnesiacco.
— — di sodio		Aceto di magnesia.
— — di potassio.	}	Acetato di magnesia.
Acetato d'ammoniaca		Aceto calcare.
Deuto-acetato di manganese.	}	Sal acetoso calcare.
		Acetato di calce.
	}	— di stronziana.
		— di barita.
	}	Terra fogliata minerale.
		Sal acetoso minerale.
	}	Aceto di soda.
		Acetato di soda.
	}	Sal digestivo di Silvio.
		— diuretico di Silvio.
	}	— essenziale del vino.
		Magistero purgativo di tartaro.
	}	Arcano di tartaro.
		Tartaro regenerato.
	}	Terra fogliata di tartaro.
		— — vegetale.
	}	Acetato di potassa.
		Salacetoso ammoniacale.
	}	Aceto ammoniacale.
		Spirito di Minderero.
	}	Acetato d'ammoniaca.
		— di manganese.

Nomenclatura attuale

Proto-acetato di zinco . . .

Deuto-acetato di ferro . . .

Trito-acetato di ferro . . .

Proto-acetato di stagno . . .

Deuto-acetato di stagno . . .

Proto-acetato d'arsenico.

Acetato oleo-arsenicale . . .

Proto-acetato di moliddeno.

— — di cromo.

— — di tunsteno.

— — d'antimonio.

Deuto-acetato d'antimonio.

— — d'urano.

Proto-acetato di cerio.

Deuto-acetato di cobalto.

Sopra-proto-acetato di bi-
smuto

Deuto-acetato di rame . . .

Sotto-deuto-acetato di rame.

Nomenclatura antica

Sal acetoso di zinco.

Aceto di zinco.

Acetato di zinco.

Aceto marziale.

Acetato di ferro al *mi-
nimo*.

Mordente di ferro.

Acetato di ferro al *mas-
simo*.

Acetito di stagno.

Acetato di stagno al *mi-
nimo*.Acetato di stagno al *mas-
simo*.

Acetato d'arsenico.

Liquor fumante acetoso
di Cadet.

Acetato di moliddeno.

— di cromo.

— di tunsteno.

— d'antimonio ossidulato.

— — ossidato.

— d'urano.

— di cerio.

— di cobalto.

— acido di bismuto.

Cristalli di Venere.

Verdetto cristallizzato.

Aceto di rame.

Acetato di rame neutro.

— di rame con eccesso
di base.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-acetato di nikelio.

Acetato di nikelio.

— — di piombo

Sale di Saturno.
Zuccaro di Saturno.
— di piombo.
Aceto di piombo.
Acetato di piombo neutro.

Sotto-proto-acetato di piombo

— di piombo con eccesso di base.
Estratto di Saturno.

Proto-acetato di mercurio.

Terra fogliata mercuriale.
Aceto mercuriale.
Acetato di mercurio al *minimo*.

Deuto-acetato di mercurio.

— di mercurio al *massimo*.

Proto-acetato d'argento.

— d'argento.

— — di platino.

— di platino.

Deuto-acetato d'oro.

— d'oro.

§ II. ACIDO MALICO.

Acido malico o acido sorbico (1)

Acido dei pomi.
— malusiano.

MALATI.

Combinazioni dell'acido malico colle basi.

Proto-malato di zirconio.

Malato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

Sopra-proto-malato di calcio.

— di calce acido.

(1) È stato scoperto che questi due acidi erano identici.
(Labillardière e Braconnot).

Proto-malato di stronzio.	Malato di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Malato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-malato di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di piombo.	— di piombo.
— — di mercurio.	— di mercurio.
— — d'argento.	— d'argento.

§ III. ACIDO OSSALICO.

Acido ossalico. (1) . . .	}	Acido dell'acetosa.
		— ossalino.
		— zuccherino.
		— dello zucchero.
		Ossi-saccarico.

(1) Il sig. Dulong ha fatto delle sperienze così belle, e così interessanti sopra l'acido ossalico, e le sue combinazioni colle basi salificabili, e ne ha tratto conclusioni così nuove, che non possiamo dispensarci di dire ciò che ci parve più sorprendente.

Il sig. Dulong ha sottomesso alternativamente all'azione dell'acido ossalico varj ossidi metallici o basi, ed ha osservato, che l'azione ed i prodotti che ne risultavano, erano analoghi alla natura dell'ossido impiegato, ed alla tendenza più o meno forte, colla quale l'ossigeno è combinato con quest'ultimo; così gli ossidi di stronzio, di calcio, di bario; quelli d'argento, di rame combinati coll'acido ossalico non le fanno soffrire alterazione alcuna, e l'ossalato che ne risulta, equivale in peso alla dose reciproca dei due corpi componenti messi in contatto

Ma i fenomeni sono ben diversi, quando si opera sopra gli ossidi di zinco, e di piombo, per esempio: in luogo d'ottenere un sale come sopra, si prova al contrario una perdita del 20 per 100 sulla quantità d'acido ossalico impiegato in questa operazione.

Due ipotesi possono egualmente servire per spiegare quest'ultimo fenomeno: 1.º sia considerando l'acido ossalico, formato d'acqua, di carbonio e d'ossigeno: 2.º o come formato d'acido carbonico e d'idrogeno. Nel primo caso si risolve la questione, supponendo la perdita dell'acqua, principio dell'acido ossalico, quando si combina coll'ossido, mentre nel secondo egli è l'idrogeno dell'acido,

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

OSSALATI.

ÓSSALTI.

Combinazioni dell'acido ossalico colle basi.

Protossalato di zirconio.	Ossalato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
Sopra-protossalato di calce.	Ossalato di calce acido.
Protossalato di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di potassio.	— di potassa.
Sopra-protossalato di po- tassio	Sale d'acetosa. Ossalato acidulo di po- tassa.
Protossalato di potassio e di sodio	Ossalato di potassa e di soda.
Tetrossalato di protossido di potassio	Quadrossalato di potassa.
Sopra-protossalato di po- tassio e d'ammoniaca .	Ossalato acido di potassa ammoniacale.
Protossalato di sodio.	Ossalato di soda.
Sopra-protossalato di sodio.	— acidulo di soda.

che si combina tutto all'ossigeno dell'ossido per formar dell'acqua che si svolge, mentre che l'acido carbonico resta unito al metallo revivificato. Il sig. Dulong è di quest'ultima opinione, e sarebbe d'avviso di chiamar questi composti *carbonidi*; e siccome pensa che l'acido ossalico non è che un composto d'acido carbonico, e d'idrogeno, propone di chiamarlo *acido idro-carbonico*, e *idro-carbonati* quei composti, nei quali l'acido ossalico è perfettamente intatto, senza aver sofferto alterazione, come i protossalati di bario, di calcio, di stronzio, ec. *Nota dell'autore.*

Ossalato d'ammoniaca.	Ossalato d'ammoniaca.
Sopra-ossalato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca acido.
Deutossalato di manganese.	— di manganese.
Protossalato di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di stagno.	— di stagno.
Sopra-protossalato di stagno.	— di stagno acido.
Protossalato d'arsenico.	— d'arsenico.
— — di moliddeno.	— di moliddeno.
— — d'antimonio.	— d'antimonio.
— — d'urano.	— d'urano.
— — di cobalto.	— di cobalto.
Sopra-protossalato di cobalto.	— acido di cobalto.
Protossalato di bismuto.	— di bismuto.
— — di rame.	— di rame.
Sopra-protossalato di rame.	— acido di rame.
Protossalato di nikelio.	— di nikelio.
— — di piombo.	— di piombo.
— — di mercurio.	— di mercurio.
Sopra-protossalato di mercurio }	— acido di mercurio.
Protossalato d'argento.	— d'argento.
Deutossalato di platino.	— di platino.

§ IV. ACIDO BENZOICO (1).

Acido benzoico }	Sale del benzoïno.
	Fiori di benzoïno.
	Acido del benzoïno.
	— benzoico.

(1) Il sig. Vogel di Munich ha non ha guari scoperto l'acido benzoico nelle graminacee, come l'*holcus odoratus*, e l'*anthoxanthum odoratum*. L.

BENZOATI.

BENZONI.

Combinazioni dell'acido benzoico colle basi.

Proto-benzoato di zirconio.	Benzoato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Benzoato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-benzoato di manganese.	— di manganese.
— — di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro ossidulato.
Deuto-benzoato di ferro.	— di ferro ossidato.
Proto-benzoato di stagno.	— di stagno.
— — d'arsenico.	— d'arsenico.
Deuto-benzoato d'antimonio.	— d'antimonio.
Proto-benzoato d'urano.	— d'urano.
— — di cobalto.	— di cobalto.
— — di titano.	— di titano.
— — di bismuto.	— di bismuto.
— — di rame.	— di rame.
— — di nikelio.	— di nikelio.
— — di piombo.	— di piombo ossidulato.
Deuto-benzoato di piombo.	— di piombo ossidato.
Proto-benzoato di mercurio.	— di mercurio.
— — d'argento.	— d'argento.
— — di platino.	— di platino.
Deuto-benzoato d'oro.	— d'oro.

§ V. ACIDO CITRICO.

Acido citrico	}	Sugo di cedro.
		Acido citroniano.
		— del cedro.

CITRATI.

Combinazioni dell'acido citrico colle basi.

Proto-citrato di zirconio.	Citrato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Citrato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Deuto-citrato di manganese.	— di manganese.
Proto-citrato di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di stagno.	— di stagno.
— — d'antimonio.	— d'antimonio.
— — d'urano.	— d'urano.
— — di titano.	— di titano.
— — di rame.	— di rame.
— — di piombo.	— di piombo.
Deuto-citrato di mercurio.	— di mercurio.
Proto-citrato d'argento.	— d'argento.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

§ VI. ACIDO FUNGICO.

Acido fungico.

Acido dei funghi.

FUNGATI.

Combinazioni dell'acido fungico colle basi.

Proto-fungato d'alluminio.

Fungato d'allumina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Fungato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

Deuto-fungato di manganese.

— di manganese.

Proto-fungato di zinco.

— di zinco.

— — di piombo.

— di piombo.

N. B. Gli altri fungati metallici non sono ancora stati studiati.

§ VII. ACIDO GALLICO.

Acido gallico

} Principio astringente.
} Acido gallico.

GALLATI.

Combinazioni dell'acido gallico colle basi.

Proto-gallato di zirconio.

Gallato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

<i>Nomenclatura attuale</i>	<i>Nomenclatura antica</i>
Proto-gallato di magnesio.	Gallato di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Gallato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-gallato di ferro.	— di ferro al <i>minimo</i> .
	} Inchiostro nero. Gallato di ferro al <i>mas-</i> <i>simo</i> .
Trito-gallato di ferro.	
Proto-gallato di cromo.	Gallato <i>bruno</i> di cromo.
— — di colombio.	— <i>ranciato</i> di colombio.
— — d'antimonio.	— <i>bianco</i> d'antimonio.
— — d'urano.	— <i>castagno</i> d'urano.
— — di cerio.	— <i>bianco</i> di cerio.
— — di bismuto.	— <i>ranciato</i> di bismuto.
— — di rame.	— <i>bruno</i> di rame.
— — di telluro.	— <i>giallo</i> di telluro.
— — di nikelio.	— <i>verde</i> di nikelio.
— — di piombo.	— <i>bianco</i> di piombo.
— — di mercurio.	— <i>ranciato</i> di mercurio.
— — d'osmio.	— <i>porpora</i> d'osmio.
— — d'argento.	— <i>bruno</i> d'argento.
— — d'oro.	— <i>bruno</i> d'oro.

§ VIII. ACIDO CHINICO.

Acido chinico. *Acido della china-china.*

CHINATI.

Combinazioni dell'acido chinico colle basi.

Proto-chinato di zirconio. Chinato di zirconia.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

- Proto-chinato d'alluminio.
- — d'ittrio.
- — di glucinio.
- — di magnesio.
- — di calcio.
- — di stronzio.
- — di bario.
- — di sodio.
- — di potassio.
- Chinato d'ammoniaca.

- Chinato d'allumina.
- d'ittria.
- di glucina.
- di magnesia.
- di calce.
- di stronziana.
- di barita.
- di soda.
- di potassa.
- d'ammoniaca.

§ IX. ACIDO MELLITICO.

Acido mellitico.

Acido Onigstico.

MELLITATI

Combinazioni dell'acido mellitico colle basi.

- Proto-mellitato di zirconio.
- — d'alluminio.
- — d'ittrio.
- — di glucinio.
- — di magnesio.
- — di calcio.
- — di stronzio.
- — di bario.
- Sopra-*proto-mellitato* di bario.
- Proto-mellitato di sodio.
- — di potassio.
- Mellitato d'ammoniaca.
- Proto-mellitato di ferro.
- — di rame.
- — di piombo.
- — di mercurio.

- Mellitato di zirconia.
- d'allumina.
- d'ittria.
- di glucina.
- di magnesia.
- di calce.
- di stronziana.
- di barita.
- acido di barita.
- di soda.
- di potassa.
- d'ammoniaca.
- di ferro.
- di rame.
- di piombo.
- di mercurio.

§ X. ACIDO MORICO.

Acido morico.

Acido morossolico.

MORATI.

MOROSSLATI.

Combinazioni dell'acido morico colle basi.

Proto-morato di zirconio.

Morato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Morato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

§ XI. ACIDO SUCCINICO.

Acido succinico	} Sal volatile di succino. Acido del succino.
---------------------------	--

SUCCINATI

Proto-succinato di zirconio.

Succinato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

Nomenclatura attuale

Proto-succinato di bario.
 — — di sodio.
 — — di potassio.
 Succinato d'ammoniaca.
 Deuto-succinato di manganese.
 Proto-succinato di zinco.
 — — di ferro.
 — — di cerio.
 — — di rame.
 — — di piombo.

Nomenclatura antica

Succinato di barita.
 — di soda.
 — di potassa.
 — d'ammoniaca.
 — di manganese.
 — di zinco.
 — di ferro.
 — di cerio.
 — di rame.
 — di piombo.

§ XII. ACIDO TARTARICO.

Acido tartarico o tartrico. } Acido del tartaro.
 — tartaroso.

TARTRATI.

TARTARI, TARTRITI.

Combinazioni dell'acido tartarico colle basi.

Proto-tartrato di zirconio.	Tartrito di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesina.
— — di calcio	} Tartaro calcare. Tartrito di calce.
— — di stronzio.	
— — di bario.	— di stronziana.
Sopra-proto-tartrato di bario.	— di barita.
Proto-tartrato di sodio.	— acidulo di barita.
Sopra-proto-tartrato di sodio.	— di soda.
	— acido di soda.

Proto-tartrato di potassio.	}	Tartaro tartarizzato.
		— solubile.
		Sal vegetale.
	}	Tartaro alcalizzato.
		— di potassa.
	}	Tartrito o tartrato di potassa.
Sopra- <i>proto-tartrato</i> di potassio	}	Tartaro.
		Cristalli di tartaro.
		Crémore di tartaro.
	}	Tartrito acidulo di potassa.
Tartrato d'ammoniaca	}	Salammoniacale tartarizzato.
		Tartaro ammoniacale.
Tartrato d'ammoniaca e di protossido di potassio	}	Tartrito di potassa ammoniacale.
Proto-tartrato di potassio e di sodio	}	Tartaro di soda.
		Sal policresto della <i>Rochelle</i> .
		— di Seignette.
	}	Tartrito di potassa e di soda.
— — — e di protossido d'alluminio	}	— di potassa e d'allumina.
Proto-tartrato di potassio e di protossido di bario	}	— — e di barita.
— — — — e di stronzio.	}	— — e di stronziana.
— — — — e di calcio.		
— — — — e di magnesio.	}	— — e di magnesia.
Proto-tartrato di potassio e di deutossido di manganese.	}	— di potassa e di manganese.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

<p>Proto-tartrato di potassio e di ferro</p> <p>— — — e di zinco.</p> <p>— — — e di stagno.</p> <p>— — — e d'antimonio .</p> <p>— — — e di deutossido di rame</p> <p>— — — e di protossido di piombo</p> <p>— — — e di mercurio.</p> <p>— — — e d'argento.</p> <p>— — di manganese.</p> <p>— — di zinco.</p> <p>— — di ferro.</p> <p>— — di stagno.</p> <p>— — di moliddeno.</p> <p>— — d'antimonio.</p> <p>Deuto-tartrato d'antimonio.</p> <p>— — d'urano.</p> <p>— — di cobalto.</p> <p>Proto-tartrato di bismuto.</p> <p>Deuto-tartrato di rame.</p>	<p>Tartaro calibeato.</p> <p>— marziale solubile.</p> <p>Tartrito di potassa ferruginoso.</p> <p>Tartrito di potassa e di ferro.</p> <p>— di potassa e di zinco.</p> <p>— — di stagno.</p> <p>Tartaro stibiato.</p> <p>Emetico.</p> <p>Tartaro emetico.</p> <p>— antimoniato.</p> <p>Tartrito di potassa antimoniato.</p> <p>Deuto-tartrato di potassa e d'antimonio.</p> <p>Tartrato di potassa e di rame.</p> <p>Tartrito di potassa e di piombo.</p> <p>— — e di mercurio.</p> <p>— — e d'argento.</p> <p>— di manganese.</p> <p>— di zinco.</p> <p>— di ferro.</p> <p>— di stagno.</p> <p>— di moliddeno.</p> <p>— d'antimonio ossidulo.</p> <p>— d'antimonio ossidato.</p> <p>— d'urano.</p> <p>— di cobalto.</p> <p>— di bismuto.</p> <p>— di rame.</p>
---	--

Proto-tartrato di nikelio.
 — — di piombo.
 — — di mercurio.
 — — d'argento.
 — — di platino.

Tartrito di nikelio.
 — di piombo.
 — di mercurio.
 — d'argento.
 — di platino.

§ XIII. ACIDO CANFORICO.

Acido canforico.

CANFORATI.

Combinazioni dell'acido canforico colle basi.

Proto-canforato d'alluminio.
 — — di magnesio.
 — — di calcio.
 — — di stronzio.
 — — di bario.
 — — di sodio.
 — — di potassio.
 Canforato d'ammoniaca.

Canforato d'allumina.
 — di magnesia.
 — di calce.
 — di stronziana.
 — di barita.
 — di soda.
 — di potassa.
 — d'ammoniaca.

N. B. I canforati metallici sono pochissimo conosciuti. *L'autore.*

§ XIV. ACIDO MUCICO.

Acido mucico { Acido saccolattico.
 — mucoso.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

MUCATI.

SACCOLATTATI, MUCITI.

Combinazioni dell'acido mucico colle basi.

Proto-mucato di zirconio.

Mucato di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Mucato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

§ XV. ACIDO PIRO-TARTARICO.

Acido piro-tartarico.

Acido piro-tartaroso.

PIRO-TARTRATI.

Combinazioni dell'acido piro-tartarico colle basi.

Proto-piro-tartrato di zirconio.

Piro-tartrito di zirconia.

— — d'alluminio.

— d'allumina.

— — d'ittrio.

— d'ittria.

— — di glucinio.

— di glucina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Piro-tartrato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

§ XVI. ACIDO SUBERICO.

Acido suberico.

SUBERATI.

Combinazioni dell'acido suberico colle basi.

Proto-suberato di zirconio.	Suberato di zirconia.
— — d'alluminio.	— d'allumina.
— — d'ittrio.	— d'ittria.
— — di glucinio.	— di glucina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Suberato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-suberato di ferro.	— di ferro.
— — di piombo.	— di piombo.
— — di stagno.	— di stagno.
— — di mercurio.	— di mercurio.
— — d'argento.	— d'argento.

§ XVII. ACIDO ZUMICO.

Acido zumico.

Acido nanceico.

ZUMIATI.

NANCEATI.

Combinazioni dell'acido zumico colle basi.

Proto-zumiato d'alluminio.	Nanceato d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Proto-zumiato di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

— — di potassio.

Zumiato d'ammoniaca.

Proto-zumiato di manganese.

— — di zinco.

— — di ferro.

Deuto-zumiato di stagno.

— — di cobalto.

Proto-zumiato di rame.

— — di nikelio.

— — di piombo.

— — di mercurio.

— — d'argento.

Nanceato di calce.

— di stronziana.

— di barita.

— di soda.

— di potassa.

— d'ammoniaca.

— di manganese.

— di zinco.

— di ferro.

— di stagno.

— di cobalto.

— di rame.

— di nikelio.

— di piombo.

— di mercurio.

— d'argento.

§ XVIII. ACIDO URICO.

Acido urico.

Acido litico. (*Schéele*)

URATI.

Combinazioni dell'acido urico colle basi.

Proto-urato d'alluminio.

— — di magnesio.

— — di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

— — di potassio.

Urato d'ammoniaca.

Urato d'allumina

— di magnesia.

— di calce.

— di stronziana.

— di barita.

— di soda.

— di potassa.

— d'ammoniaca.

§ XIX. ACIDO ROSACICO.

Acido rosacico.

ROSATI

Combinazioni dell'acido rosacico colle basi.

Proto-rosato d'alluminio.	Rosato d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario,	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Rosato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.

§ XX. ACIDO AMNIOTICO.

Acido amniotico.

Acido amnico.

AMNIOTATI.

AMNIATI.

Combinazioni dell'acido amniotico colle basi.

Proto-amniotato d'alluminio.	Amniato d'allumina.
— — di magnesio.	— di magnesia.
— — di calcio.	— di calce.
— — di stronzio.	— di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Amniotato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

§ XXI. ACIDO SEBACICO.

Acido sebacico.

Acido dei grassi.

SEBATI.

Combinazioni dell'acido sebacico colle basi.

Proto-sebato d'alluminio.

Sebato d'allumina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

— — di stronzio.

— di stronziana.

— — di bario.

— di barita.

— — di sodio.

— di soda.

— — di potassio.

— di potassa.

Sebato d'ammoniaca.

— d'ammoniaca.

Proto-sebato di piombo.

— di piombo.

— — di mercurio.

— di mercurio.

— — d'argento.

— d'argento.

§ XXII. ACIDO LATTICO.

Acido lattico.

LATTATI.

Combinazioni dell'acido lattico colle basi.

Proto-lattato d'alluminio.

Lattato d'allumina.

— — di magnesio.

— di magnesia.

— — di calcio.

— di calce.

Proto-lattato di stronzio.	Lattato di stronziana.
— — di bario.	— di barita.
— — di sodio.	— di soda.
— — di potassio.	— di potassa.
Lattato d'ammoniaca.	— d'ammoniaca.
Proto-lattato di zinco.	— di zinco.
— — di ferro.	— di ferro.
— — di piombo.	— di piombo.

§ XXIII. ACIDO MARGARICO.

Acido margarico (*Chevreul*).

MARGARATI.

Combinazioni dell'acido margarico colle basi.

Proto-margarato di magnesio.

— — di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

Sopra-proto-margarato di sodio.

Proto-margarato di potassio.

Sopra-proto-margarato di potassio	} Margarino materia di color di madreperla dei saponi, insolubile nell'acqua fredda.

Margarina.

Margarato d'ammoniaca.

Proto-margarato di zinco.

Deuto-margarato di rame.

Proto-margarato di piombo.

Sotto-proto-margarato di piombo.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

§ XXIV. ACIDO OLEICO.

Acido oleico (*Chevreul*).Grasso fluido (*Chevreul*).

OLEATI.

Combinazioni dell'acido oleico colle basi.

Protoleato di magnesio.

— — di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

Sopra-protoleato di sodio.

Protoleato di potassio.

Sopra-protoleato di potassio.

Oleato d'ammoniaca.

Protoleato di zinco.

— — di cromo.

— — di cobalto.

Deutoleato di rame.

Protoleato di nikelio.

— — di piombo.

Sotto-protoleato di piombo.

§ XXV. ACIDO BUTIRRICO (*Chevreul*).

Acido che trovasi nel butirro, al quale quest'ultimo deve il suo odore.

BUTIRRATI.

Combinazioni dell'acido butirrico colle basi.

Proto-butirrato di magnesio.

— — di calcio.

Proto-butirrato di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

— — di potassio.

Butirrato d'ammoniaca.

Proto-butirrato di zinco.

Deuto-butirrato di rame.

Proto-butirrato di piombo.

§ XXVI. ACIDI VEGETALI *ed altri nuovamente scoperti.*

Dopo la pubblicazione della prima edizione di questa opera, è stato scoperto da diversi chimici francesi e stranieri, un gran numero di nuovi acidi de' quali ci limiteremo a darne la nomenclatura. Sarebbe in vero ben nojoso il ripetere per ciascuno di questi acidi, cinque o sei combinazioni formate colle medesime basi; combinazioni d'altronde ancor poco conosciute, l'utilità delle quali, per la maggior parte d'esse è tutta scientifica. Basterà, ci pare, indicare subito con un esempio, le nomenclature dei sali per un acido, e di limitarci per li altri tutti ad un semplice detto.

1. *Acido piro-mucico* (Labillardière).

Proto-piro-mucato di calcio.

— — di stronzio.

— — di bario.

— — di sodio.

— — di potassio, ecc.

2. *Acido piro-citrico* (Lassaigue).

Proto-piro-citrato di calcio, ecc.

3. *Acido piro-malico* (Braconnot),
o *acido piro-sorbico*.

Proto-piro-malato di calcio, ecc.

O proto-piro-sorbato di calcio, ecc.

4. *Acido piro-chinico* (Pelletier e Caventou).

Proto-piro-chinato di calcio, ecc.

5. *Acido piro-urico* (Lassaigue).

Proto-piro-urato di calcio, ecc.

6. *Acido ellagico* (Chevreul e Braconnot).

Proto-èllegato di calcio, ecc.

7. *Acido igasurico* (Pelletier e Caventou).

Questo acido era stato primieramente dagli autori chiamato *acido stricnico*.

Proto-igasurato di calcio, ecc.

8. *Acido meconico* (Sertuerner).

Proto-meconato di calcio, ecc.

9. *Acido menispermico* (Boullay).

Proto-menispermato di calce, ecc.

10. *Acido cevadico* (Pelletier e Caventou).

Proto cevadato di calcio.

11. *Acido jatrico* (Pelletier e Caventou).

Proto-jatroato di calcio, ecc.

12. *Acido novico* (Pelletier e Caventou).

Proto-novato di calcio, ecc.

13. *Acido purpurico* (Prout).

Proto-purpurato di calcio , ecc.

N. B. Il nome di quest'acido indicherebbe dover essere di color porpora , ed è in questo stato , che il dottor Prout lo fece conoscere ; ma è stato provato, dal sig. Vauquelin , che quest'acido è per se stesso bianco , ed indipendente dal color rosso che lo accompagna. Gli si è ciò non meno conservato il suo nome , quantunque sia improprio ; dall'esattezza dei nomi dipende tuttavia l'idea esatta che si ha delle cose.

14. *Acido focenico* (Chevreul).

Quest'acido era stato primieramente dall'autore chiamato *acido delfinico*.

Proto-focenato di calcio , ecc. Delfinato di calce.

15. *Acido caproico* (Chevreul).

Proto-caproato di calcio.

16. *Acido caprico* (Chevreul).

Proto-caprato di calcio , ecc.

17. *Acido ircico* (Chevreul).

Proto-irciato di calcio , ecc.

18. *Acido cartamico* (Doboereiner).

Il sig. Doboereiner ha risguardato la materia colorante rossa dei fiori di cartamo come un acido , e l'è ha dato il nome d'acido cartamico : si chiamava altre volte *cartamita*.

Proto-cartamato di calcio , ecc.

19. *Acido idrossantico* (Zeis).

Proto-idrossantato di calcio , ecc.

20. *Acido ambreico* (Pelletier e Caventou).

Proto-ambreato di calcio , ecc.

21. *Acido caseico* (Proust).

Proto-caseato di calcio , ecc.

22. *Acido stearico* (Chevreul).

Proto-stearato di calcio, ecc.

23. *Acido colesterico* (Pelletier e Caventou).

Proto-colesterato di calcio, ecc.

Noi crediamo inutile il continuare la nomenclatura a questo riguardo dei seguenti acidi (1), l'esistenza dei quali non è ancor ben constatata riguardo gli uni, e si è messa in dubbio riguardo gli altri. Tali sono gli acidi *lampico*, *vegeto-solforico*, *nitro-leucico*, *melassico*, *melanico*, *reumico*, *krameric*, *aloetico* e *nitro-saccarico*.

(1) Oltre ai surriferiti acidi se ne sono posteriormente scoperti altri, che la loro esistenza non pare tanto dubbia; poichè si conoscono già delle combinazioni.

1. Acido solfo-sinapico	}	Scoperto dai sigg. Henry figlio e Garot nei semi della senapa, nell'olio volatile di rafano, e di alcune crucifere.
-----------------------------------	---	---

Le sue combinazioni sono le seguenti:

Proto-solfo-sinapato di bario.
 -- -- di calcio.
 -- -- di sodio.

Acido codeico	}	Scoperto dal sig. Robinet nel Poppio allo stato di codeato di morfina. <i>La sua esistenza non è confermata.</i>
-------------------------	---	--

Acido pettico	}	Scoperto dal sig. Braconnot nella corteccia del <i>populus nigra</i> , ed in quasi tutte le sostanze vegetali.
-------------------------	---	--

Le combinazioni conosciute di quest'acido colle basi sono le seguenti:

Proto-pettato di calcio.
 -- -- di potassio.
 -- -- di sodio.
 Pettato d'ammoniaca.
 Sopra-pettato di rame.
Caventou

§ XXVII. PRINCIPJ IMMEDIATI DEI VEGETALI
E DEGLI ANIMALI.

Si chiamano *parti primitive* o *integranti* dei vegetali e degli animali, l'ossigeno, l'idrogeno, il carbonio e l'azoto, alcune volte lo zolfo, il fosforo, il ferro, ecc.

Le *parti secondarie* o *costituenti* sono quelle che, benchè composte di parti primitive, sono di natura particolare, formate d'una medesima sostanza, omogenee in tutte le parti, esenti di corpi stranieri, ed il di cui insieme concorre alla formazione di tutti gli esseri organizzati: queste sono quelle parti che chiamansi ordinariamente *principj immediati dei vegetali e degli animali*. Non bisogna tuttavia confonderli coi *prodotti immediati*, che sono dei composti più o meno complicati, che i precedenti. Così lo zucchero è un principio immediato, mentre che il miele è un prodotto immediato. La medesima differenza è applicabile alla fibrina, all'albumina, all'urea, ecc., rapporto al sangue, all'urina, al bianco d'uova, ecc.

Noi distinguiamo i principj immediati in due classi:

Acido crotonico	}	Scoperto dal sig. Brandes nei semi del <i>crotonilium</i> ; non si conoscono per ora le sue combinazioni saline.
Acido solfo-adipico		}
Acido abietico	}	
Acido pinico		

Questi due acidi sono stati recentemente scoperti dal suddetto autore: il primo nella resina del *pinus abies*, esso lo crede capace di saturar gli alcali, e formare dei sali cristallizzabili: trovò il secondo nella colofonia proveniente probabilmente dal *pinus maritima*; questo come il precedente può unirsi agli alcali e formar dei sali. L.

1.º quelli che si ricavano dai vegetali: 2.º quelli che si ricavano dagli animali.

Noi seguitiamo per la nomenclatura l'ordine, che abbiamo indicato nel nostro Trattato elementare di farmacia teorica, pag. 117, 339 e seguenti.

Non vi comprenderemo quelli di questi principj, che sono acidi o alcalini; poichè se ne parlò già in questa opera alle pagine 102, 200 e seguenti.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Principj immediati dei vegetali neutri o creduti come tali.

Lignina	}	Bosco.
		Legnoso.
Gossipina.		Cotone.
Suberina (<i>Chevreul</i>).		Sovero.
Ordeina (<i>Prout</i>).	}	Principio particolare del-
		Forzo.
Sambucina (<i>Caventou</i>).	}	Materia particolare se-
		condo il sig. <i>Chevreul</i> , che forma ciò, che chiamasi <i>midollo del sambuco</i> .
Medullina (<i>John</i>).	}	Materia midollare delle
		piante.
Amidonite	}	Amido.
		Fecola.
		Fecola amidacea.
		Materia amidacea.
Amidina (<i>Saussure</i>).	}	Amido modificato e for-
		mato nel medesimo cotto ed invecchiato.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Inulina (*Rose*)Sostanza particolare trovata primieramente nella radice dell'*enula campana*.Ulmina (*Klaproth*)

Materia vegetale che pare essere il prodotto d'una alterazione naturale, e che si forma coll'arte.

Dalina (*Payen*)Principio molto analogo all'amido, e che si trova nelle *dalhias*.

Zucchero ordinario

Zucchero vero.
— di canna.
— propriamente detto.
— di bietole.
— di castagne.

Zucchero cristalloide

Zucchero d'uva.
— di miele.
— di frutti rossi.
— d'amido.

Zucchero infermentescibile

Zucchero di funghi.
— dei fiori.
— dei diabeti.Mannite (*Thénard*).

Principio particolare della manna.

N. B. La mannite, lo zucchero dei diabeti, dei funghi, ecc., diventano acidi, ma non subiscono la fermentazione alcoolica.

Zucchero liquido.

Melassa.

Saccogommite (*Robiquet*)

Materia zuccherina incristallizzabile della liquirizia.

Glicirizzina.

Gomma

Mucillaggine secca.
Gomma arabica.
— d'amido.

*Nomenclatura attuale**Nomenclatura antica*

Adragantina.	Gomma dragante.
Bassorina	} Gomma di Bassora. Si trova in molti vegetali.
Olivila (<i>Pelletier</i>)	
Sarcocollina (<i>Thomson</i>)	} Materia particolare della gomma olivo.
Seillitina (<i>Vogel</i>)	
Colocintina (<i>Vauquelin</i>). Dafnina.	} Principio d'un'essudazione naturale della <i>penaea sarcocolla</i> .
Tanguina (<i>Henry figlio</i>)	
Quassina (<i>Thomson</i>)	} Principio particolare della squilla.
Catartina (<i>Lassaigne e Feneulle</i>)	
Lupulina (<i>D. Ives</i>).	— — della coloquintida.
Genzianina (<i>Caventou e Henry padre</i>)	— — del dafne alpino.
Senegina (<i>Gelhen</i>).	— — del frutto di Tanguin.
Piperino (<i>OErsted</i>).	— amaro della quassia amara.
Saponina (<i>Psaff</i>)	— purgante della senna.
Calendulina (<i>Geiger</i>)	Principio attivo dellupolo.
Citisina (<i>Chevallier e Lassaigne</i>)	— attivo della genziana.
	— attivo della poligala.
	— — del pepe nero.
	— — della radice della <i>saponaria officinalis</i> .
	— — della radice della <i>saponaria officinalis</i> .
	Materia che esiste nelle foglie e fiori della <i>calendula officinalis</i> .
	Materia purgante del cistiso delle alpi.

Cera.

Oli fissi

— volatili o aromati

Glicerina (*Chevreul*).

Resine o resinite

Guajacina

Zeina

Clorofilla (*Pelletier e Caventou*)

Canfora.

Alcoole

Aroma

Zimomo

Gliadina (*Tadley*)Fungina (*Braconnot*).

Fermento.

Fibrina vegetale.

Albumina vegetale.

Gelatina vegetale.

Gelata vegetale.

Osmazoma vegetale.

Oli dolci.

— grassi.

— essenziali.

Essenze.

Principo dolce degli oli.

Resine.

Materie resinose.

Materia resinosa del guajaco.

Materia cerosa in apparenza, ricavata dalla *zeamais*.

Materia verde delle foglie.

Canfora.

Spirito ardente.

— di vino.

Spirito retto.

Principio odorante.

Principj costituenti del *glutine*; la gliadina si trova anche nei piselli, nelle lenticchie, nelle fave, ecc. (*Einhof*).

Scheleto dei funghi.

Fermento.

<i>Nomenclatura attuale</i>	<i>Nomenclatura antica</i>
Caoutchouc	Resina elastica. Gomma elastica.
Glu	Materia particolare del brusco, edellagenziana.
Narcotina	Sale di Derosne. Principio viroso dell'op- pio.
Asparagina (<i>Robiquet e Vau-</i> <i>quelin</i>)	Principio particolare de- gli sparagi.
Agedoite (<i>Robiquet</i>)	Materia cristallizzabile della liquirizia.
Indigotina (<i>Chevreul</i>)	Endaco puro. Isatina.
Ematina (<i>Chevreul</i>)	Materia colorante pura del legno campeggio.
Policroita (<i>Vogel e Bouillon-</i> <i>Lagrange</i>)	Materia colorante del zaf- ferano.
Santallina (<i>Pelletier</i>)	Principio colorante del sandal rosso.
Curcumina	Principio colorante della curcuma.
Narcissina (<i>Caventou</i>)	Principio colorante dei fiori del narcisso dei prati.
Cafopierite	Principio colorante del rabarbaro. Rabarbarina.
Cartamina.	Acido cartamico.
Estrattivo	Sostanze riconosciute es- sere composte, e can- cellate dalla classe dei principj immediati dei vegetali.
Taunino	

Oltre questi principj immediati che abbiamo nominati, ve ne esistono molti altri come (1) la *pollinina*, che trovasi nel polline dei dattoli, la *masticina* che forma il quinto della resina mastice, la *sandaracina*, che forma la base della sandaracca, la *capsicina*, o resina del pepe di Spagna, l'*elleborina*, o resina molle ricavata dall'elleboro nero, la *miricina*, che forma li 00,8 della cera delle api, la *cerina*, specie di cera ricavata da alcuni vegetali, la *stricocromina*, materia colorante gialla degli strychnos, la *laccina*, base della resina lacca, ecc.

Bisogna osservare che è necessario attendere nuove sperienze per adottare la maggior parte d'essi.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica.

*Principj immediati degli animali neutri
o riguardati come tali.*

Fibrina.

Gelatina	} Colla forte. — di Fiandra. Ittiocollo.	
Albumina.		Bianco d'uova.
Caseo		} Materia caseosa. Formaggio.

Urea.

(1) Cariofillina principio cristallizzabile del garoffano delle Molucche, detto anche garoffano inglese dal sig. Baget.

Comarino principio particolare neutro, trovato dal sig. Guibourt nella fava di Tonka.

Brionina principio attivo della radice di Brionia, scoperto dai signori Brandes e Firnhaber, è di color giallo rossiccio, di sapor amaro, solubile nell'alcool e nell'acqua; gli acetati di piombo, e la tintura di galla precipitano abbondantemente la sua soluzione. L.

Nomenclatura attuale

Nomenclatura antica

Muco.

Osmazoma (<i>Thénard</i>)	}	Principio odorante del brodo.
Picromele (<i>Thénard</i>).		— particolare della bile.
Coccina (<i>Pelletier e Caventou</i>)	}	Materia animale della coccionilla e del chermes animale.
Leucina (<i>Braconnot</i>).		Prodotto dell'arte.
Ossido cistico (<i>Wollaston</i>)	}	Materia particolare d'alcuni calcoli orinarj.
— xantico (<i>Marcet</i>)		(<i>Esistenza dubbiosa</i>). Presumesi essere l'acido urico.
— caseoso (<i>Proust</i>)	}	Materia bianca, insipida, prodotta nel formaggio.
Carmina (<i>Pelletier e Caventou</i>)		Materia colorante della coccionilla. Coccionillina.
Colesterina (<i>Chevreul</i>)	}	Materia di color madreperla dei calcoli biliari umani.
Ethal (<i>Chevreul</i>)		Materia formata dall'azione della potassa sopra la cetina.
Cetina (<i>Chevreul</i>)	}	Bianco di balena. Spermaceti.
Stearina. Oleina. Focenina. Ircina.		} (<i>Chevreul</i>)

Butirrina (*Chevreul*)

} Materia che contiene gli
elementi del princi-
pio odorante del bu-
tirro.

Essendoci venuto a conoscenza essersi scoperto nelle cantaridi il principio acre delle medesime, quelle cioè in cui risiede la proprietà caustica, abbiamo creduto opportuno l'annoverarlo fra i materiali immediati degli animali, col nome appostole dall'autore di

Cantaridina o vescicatorina

} Materiale immediato cristallino
scoperto dal sig. Robiquet.

Il sig. Bizio, chimico italiano ha scoperto un materiale particolare cristallizzabile nel castoreo, al quale diede il nome di *castorina*; l'odore di questa sostanza è analogo a quello del castoreo, ha un sapore particolare analogo a quello d'una dissoluzione di rame. Non è nè acida nè alcalina, poco solubile nell'alcoole freddo, assai solubile a caldo, pochissimo solubile nell'acqua ancorchè calda.

L.

TAVOLA SINONIMICA

DEI

NOMI NUOVI ED ANTICHI IMPIEGATI IN QUEST'OPERA

SECONDO IL LORO ORDINE ALFABETICO

O

NOMENCLATURA CHIMICA

ANTICA E NUOVA (1).

A

Acciajo.	<i>Sotto-carburo di ferro.</i> pag. 62
Acetato d'allumina.	<i>Proto-acetato d'alluminio.</i> 231
— d'ammoniaca.	<i>Acetato d'ammoniaca.</i> ib.
— d'antimonio al minimo.	<i>Proto-acetato d'antimonio.</i> 332
— — al massimo.	<i>Deuto-acetato d'antimonio</i> ib.
— d'argento.	<i>Proto-acetato d'argento.</i> 233
— d'arsenico.	— — <i>d'arsenico.</i> 232
— di barita.	— — <i>di bario.</i> 231
— di bismuto acido.	<i>Sopra-proto-acetato di bi-</i> <i>smuto.</i> 232
— di calce.	<i>Proto-acetato di calcio.</i> 231
— di cerio.	— — <i>di cerio.</i> 232
— di cobalto.	<i>Deuto-acetato di cobalto.</i> ib.
— di cromo.	<i>Proto-acetato di cromo.</i> ib.
— di ferro al minimo.	— — <i>di ferro.</i> ib.
— — al massimo.	<i>Trito-acetato di ferro.</i> ib.
— di glucina.	<i>Proto-acetato di glucinio.</i> 231
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i> ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i> ib.

(1) I nomi nuovi sono distinti con carattere *italico*, e gli antichi in carattere romano.

Acetato di manganese.	<i>Tetro-acetato di manganese.</i>	23
— di mercurio al minimo.	<i>Proto-acetato di mercurio.</i>	233
— — al massimo.	<i>Deuto-acetato di mercurio.</i>	ib.
— di moliddeno.	<i>Proto-acetato di moliddeno.</i>	232
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	233
<i>Acetato oleo-arsenicale.</i>	<i>Liquor fumante arsenioso di Cadet.</i>	232
— d'oro.	<i>Deuto-acetato d'oro.</i>	233
— di piombo.	<i>Proto-acetato di piombo.</i>	ib.
— di platino.	<i>Deuto-acetato di platino.</i>	ib.
— di potassa.	<i>Proto-acetato di potassio.</i>	231
— di rame.	<i>Deuto-acetato di rame.</i>	232
— di rame con eccesso di base.	<i>Sotto-deuto-acetato di rame.</i>	ib.
— di soda.	<i>Proto-acetato di sodio.</i>	231
— di stagno al minimo.	— — <i>di stagno.</i>	232
— — al massimo.	<i>Deuto-acetato di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	<i>Proto-acetato di stronzio.</i>	231
— di tunsteno.	— — <i>di tunsteno.</i>	232
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	230
Acetito d'argilla.	— — <i>d'alluminio.</i>	231
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	232
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
Aceto ammoniacale.	<i>Acetato d'ammoniaca.</i>	231
— d'argilla.	<i>Proto-acetato d'alluminio.</i>	ib.
— calcare.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— distillato.	<i>Acido acetico debole.</i>	230
— di magnesia.	<i>Proto-acetato di magnesio.</i>	231
— marziale.	— — <i>di ferro.</i>	232
— mercuriale.	— — <i>di mercurio.</i>	233
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	231
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	233
— di rame.	<i>Sotto-deuto-acetato di rame.</i>	232

		269
Aceto radicale.	<i>Acido acetico.</i>	230
— di soda.	<i>Proto-acetato di sodio.</i>	231
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	232
Acidi.		36
<i>Acido abietico.</i>		258
	{ Spirito di Venere.	47, 230
<i>Acido acetico</i>	{ Aceto radicale.	ib.
	{ Acido acetoso.	ib.
	{ Ossiacetico.	ib.
— acetoso.	<i>Acido acetico.</i>	47, 230
— aerico.	— <i>carbonico.</i>	44, 62
— <i>allantoico.</i>	— <i>amniotico.</i>	51, 250
— <i>ambreico.</i>		52, 256.
— <i>amnico o amniotico.</i>		51, 250
— <i>antimonico.</i>	<i>Tritossido d'antimonio.</i>	43, 192
	{ Ossido d'antimonio per il	
	nitro.	42, 191
— <i>antimonioso</i>	{ — d'antimonio maggiore.	ib.
	{ — bianco d'antimonio.	ib.
	<i>Deutossido d'antimonio.</i>	ib.
— arsenicale.	<i>Acido arsenico.</i>	47, 178
— <i>arsenico.</i>	Acido arsenicale.	ib.
— arsenioso.	<i>Protossido d'arsenico.</i>	39, ib.
— atmosferico.	<i>Acido carbonico.</i>	44, 62
	{ Fiori di benzoino.	48, 236
— <i>benzoico</i>	{ Acido del benzoino.	ib.
	{ — benzoico.	ib.
— benzonico.	— <i>benzoico.</i>	ib.
— bezoardico.	— <i>urico.</i>	50, 249
— bombico.		51
— boracico.	— <i>borico.</i>	44, 58
— boracino.	— <i>borico.</i>	ib.
	{ Sal di vitriolo narcotico.	ib.
	{ — sedativo.	ib.
— <i>borico</i>	{ Acido boracino.	ib.
	{ — boracico.	ib.

<i>Acido butirrico.</i>		51, 253
— <i>caffico.</i>	— del caffè	48
— <i>canforico.</i>	— della canfora.	50, 246
— <i>caprico.</i>		52, 256
— <i>caproico.</i>		52, 256
— <i>carabico.</i>	— <i>succinico.</i>	50, 242
	Gaz silvestre.	44, 62
	Aria fissa.	ib.
	Aria fissata.	ib.
— <i>carbonico.</i>	Acido aerico.	ib.
	— atmosferico.	ib.
	— mesfitico.	ib.
	— cretoso.	ib.
	— carbonoso.	ib.
	Aria mesfitica.	ib.
— carbonoso.	<i>Acido carbonico.</i>	ib.
— <i>carbo-idro-clorico.</i>	Fosgeno.	88
— <i>cartamico.</i>	Cartamita.	52, 256
— <i>caseico.</i>		52, 256
— <i>cevadico.</i>		255
— <i>chinico.</i>	Acido della chinachina.	48, 240
— <i>cianico.</i>		46, 118
— <i>citrico.</i>	{ Acido del cedro.	48, 238
	{ — citroniano.	ib.
— citroniano.	— <i>citrico.</i>	ib.
— <i>clorico.</i>	— muriatico iper-ossi-	
	genato.	45, 88
— <i>cloro-cianico.</i>	— prussico ossigenato.	46, ib.
— <i>cloro-iodico.</i>	<i>Per-cloruro d'iodio.</i>	89
— <i>cloroso.</i>	Acido muriatico surossi-	
	genato.	46, 88
— <i>codeico.</i>		257
— <i>colesterico.</i>		52, 257
— <i>colombico.</i>		47, 188
— <i>cramerico.</i>		49
— cretoso.	— <i>carbonico.</i>	44, 62

<i>Acido cromatico.</i>		47, 183
— <i>crotonico.</i>		258
— dell'urina.	<i>Acido fosforico.</i>	45, 68
— dei funghi.	— <i>fungico.</i>	48, 239
— delle formiche.	— <i>formico.</i>	51
— dell'acetosa.	— <i>ossalico.</i>	48, 234
— dei pomi.	— <i>malico.</i>	47, 233
— del benzoino.	— <i>benzoico.</i>	48, 236
— del borace.	— <i>borico.</i>	44, 58
— del caffè.	— <i>caffico.</i>	48
— dei calcoli.	— <i>urico.</i>	50, 249
— della canfora.	— <i>canforico.</i>	ib. 246
— del cedro.	— <i>citrico.</i>	48, 238
— della chinachina.	— <i>chinico.</i>	48, 240
— del moliddeno.	— <i>moliddico.</i>	47, 181
— dello zolfo.	— <i>solforico.</i>	45, 74
— del succino.	— <i>succinico.</i>	50, 242
— del sal marino.	— <i>idro-clorico.</i>	55, 88
— dello zucchero.	— <i>ossalico.</i>	48, 134
— dello zucchero di latte.	— <i>mucico.</i>	50, 246
— del cevo.	— <i>sebacico.</i>	51, 251
— del tartaro.	— <i>tartarico.</i>	50, 243
— del wolframe.	— <i>tunstico.</i>	47, 187
— ellagico.		255
— fluo-borico.	— <i>idro-fluo-borico.</i>	56, 110
— fluorico.	— <i>idro-fluorico.</i>	ib.
— <i>focenico.</i>	— <i>delfinico.</i>	256
— <i>formico.</i>	— delle formiche.	51
— <i>fosforico</i> }	— dell'urina.	45, 68
	— <i>oretico.</i>	ib.
— <i>fosforico flogisticato.</i>	— <i>fosforoso.</i>	67
— — <i>volatile.</i>	— <i>fosforoso.</i>	ib.
— <i>fosforoso</i> }	— <i>fosforico flogisticato.</i>	ib.
	— — <i>volatile.</i>	ib.
— <i>fulminico.</i>		46
— <i>fungico.</i>	— dei funghi.	48, 239

Acido gallatico.	<i>Acido lattico.</i>	51, 251
— gallico.	{ Principio astringente.	48, 239
— idriodico.	{ <i>Acido gallico.</i>	ib.
— idro-cianico.	— prussico.	55, 97
— — argenturato.	— chiazico argenturato.	118
— — ferrurato.	{ — — ferrurato.	ib.
— — solforato.	{ — ferro-cianico.	ib.
— idro-clorico.	— chiazico solforato.	ib.
— idro-fluorico.	{ Spirito di sal marino.	55, 88
— idro-fluo-borico.	{ Acido marino fumante.	ib.
— idro-muriatico.	{ — muriatico.	ib.
— idro selenico.	— fluorico.	54, 110
— idro-solforico.	— fluo-borico.	ib.
— idrossantico.	— idro-clorico.	55, 88
— idro-tionico.	Idrogeno seleniato.	85
— igasurico.	{ Aria pezzente.	74
— iodico.	{ Gaz epatico.	ib.
— ipo-fosforico.	{ — infiammabile solforato.	ib.
— ipo-fosforoso.	{ — idrogeno solforato.	ib.
— ipo-nitroso.	{ Acido idro-tionico.	ib.
— ipo-solforico.	— idro-solforico.	55, 74
— ipo-solforoso.	— fosfatico.	46, 97
— ireico.		45, 67
— isatinico.		44, ib.
— lampico.		46, 105
— litisiaco.		45, 74
		45, ib.
		52, 256
		52
		52
	<i>Acido urico.</i>	50, 249

			273
Acido litico	{	Acido de' calcoli.	50, 249
		— bezoardico.	ib.
		— litisiaco.	ib.
		— urico.	ib.
— malico	{	— malusiano.	47, 233
		— dei pomi.	ib.
— malusiano.		— malico.	ib.
— margarico.			252
— marino fumante.		— idro-clorico.	55, 88
— deflogisticato.		Cloro.	87
— meconico.			255
— mefitico.		Acido carbonico.	44, 62
— melanico.			52
— melassico.			ib.
— mellitico.		— onistico.	50, 241
— menispermico.			255
— moliddico.		— del moliddeno.	47
— morico o morossolico.			50, 242
— mucico	{	— saccolattico.	50, 246
		— mucoso.	ib.
— mucoso.		— mucico.	ib.
— muriatico.		— idro-clorico.	55, 88
— — iper-ossigenato.		— clorico.	45, 88
— — ossigenato.		Cloro.	86, 87
— — ossi-azotato.		Cloruro d'azoto.	89
— — ossi-solfurato.		— di zolfo.	88
— — sopra-ossigenato.		Acido cloroso.	88
— nanceico.		— zumico.	248
		Spirito di nitro.	105
— nitrico	{	Acqua forte.	ib.
		Ossi-settonico.	ib.
		Acido nitroso deflogisticato.	ib.
		Spirito di nitro fumante.	ib.
— nitroso	{	Acido nitroso flogisticato.	ib.
		— — rutilante.	ib.
		— — fumante.	ib.

Acido nitroso bianco.	<i>Acido nitrico.</i>	105
— — deflogisticato.	— <i>nitrico.</i>	ib.
— — flogisticato.	— <i>nitroso.</i>	ib.
— — rutilante.	— <i>nitroso.</i>	ib.
— — degazificato.	— <i>nitrico.</i>	ib.
— <i>nitro-idro-clorico</i>	{ <i>Acqua regale.</i>	} <i>V. errata.</i>
	{ <i>Acido regalino.</i>	
	{ — <i>nitro-muriatico.</i>	
— <i>nitro-leucico.</i>		52
— — <i>saccarico.</i>		ib.
— — <i>muriatico.</i>	— <i>nitro-idro-clorico.</i>	<i>V. errata.</i>
— <i>novico.</i>		255
— <i>oleico.</i>		51
— <i>onistico.</i>	— <i>mellitico.</i>	50, 241
— <i>oretico.</i>	— <i>fosforico.</i>	45, 68
	— <i>saccarino.</i>	48, 134
— <i>ossalico</i>	{ — <i>dello zucchero.</i>	ib.
	{ — <i>ossalino.</i>	ib.
	{ — <i>ossi-saccarico.</i>	ib.
— <i>ossalino.</i>	— <i>ossalico.</i>	ib. ib.
— <i>pettico.</i>		257
— <i>pinico.</i>		258
— <i>piro-citrico.</i>		255
— <i>piro-chinico.</i>		ib.
— <i>piro-malico.</i>		ib.
— <i>piro-mucico.</i>		254
— <i>piro-sorbico.</i>		255
— <i>piro-urico.</i>		ib.
— <i>piro-tartarico</i> o <i>piro-</i>	{ <i>Spirito di tartaro.</i>	247
<i>tartrico</i>	{ <i>Acido piro-tartaroso.</i>	ib.
— <i>piro-tartaroso.</i>	— <i>piro-tartarico.</i>	ib.
— <i>pomico.</i>	— <i>malico.</i>	47, 233
— <i>prussico.</i>	— <i>idro-cianico.</i>	115, 118
— — <i>ossigenato.</i>	— <i>cloro-cianico.</i>	88, ib.
— <i>purpurico.</i>		256
— <i>regalino.</i>	— <i>nitro-idro-clorico.</i>	<i>V. errata</i>
— <i>reumico.</i>		49

<i>Acido rosacico.</i>		250
— saccarico.	<i>Acido ossalico.</i>	48, 134
— saccolattico.	— mucico.	50, 246
— sacclattico.	— mucico.	ib.
— sebaceo.	— sebacico.	51, 251
— <i>sebacico</i>	{ — del cevo	ib.
	{ — sebaceo.	ib.
— silicico.	<i>Protossido di silicio.</i>	134
— spatico.	<i>Acido idro-fluorico.</i>	56, 110
— stannico.	<i>Deutossido di stagno</i>	174
— stearico.		51, 257
— suberico.		50, 248
— succinico	{ Sal volatile di succino	50, 242
	{ Acido del succino.	ib.
— solfo-adipico.		257
— solfo-sinapico.		ib.
— solforico	{ Olio di vitriolo.	45, 74
	{ Acido vitriolico.	ib.
— solforoso	{ Spirito di zolfo per campana.	ib.
	{ Acido vitriolico flogisticato	ib.
	{ — — volatile.	ib.
— solforoso volatile.	— solforoso.	ib.
— tartarico o tartrico .	{ — del tartaro.	50, 243
	{ — tartaroso.	ib.
— tartaroso.	— tartarico.	ib.
— tellurico.	<i>Protossido di telluro.</i>	208
— tunstico	{ Acido del wolframe.	47, 185
	{ — del tunsteno.	ib.
— urico.		50, 249
— vitriolico.	— solforico.	45, 74
— — flogisticato.	— solforoso.	ib.
— — volatile.	— solforoso.	ib.
— zumico o zimico.	— nanceico.	245
Acqua.	<i>Protossido d'idrogeno.</i>	37
— celeste.	<i>Deuto-ammoniato di rame.</i>	124
— forte.	<i>Acido nitrico.</i>	105
— regale <i>V.</i> errata.	— nitro-idro-clorico.	

Adipocera	{ Bianco di balena.	265
	{ Spermaceti.	ib.
	{ Cetina.	ib.
Alcali fisso vegetale.	<i>Sotto-proto-carbonato di potassio.</i>	64
— — — aerato.	— — — <i>di potassio.</i>	ib.
— — — minerale aerato.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
— — — effervescente.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
Alcaligeno.	<i>Gaz azoto.</i>	103, 104
Alcali volatile concreto.	<i>Sotto-carbonato d'ammoniaca.</i>	65
— — fluor.	<i>Ammoniaca.</i>	121, 123
Alcoole	{ Spirito di vino.	262
	{ — ardente.	ib.
Alcoole di zolfo.	<i>Per-carburo di zolfo.</i>	62
Alkaest di Vanhelmont.	<i>Sotto-proto-carbonato di potassio.</i>	64
Alquifoux.	<i>Per-sulfuro di piombo.</i>	76
Allume	{ <i>Sopra-proto solfato d'alluminio e d'ammoniaca o diprotossido di potassio.</i>	80
Allume nitroso.	<i>Proto-nitrato d'alluminio.</i>	106
Allumina.	<i>Protossido d'alluminio.</i>	137
Alluminio.	Metallo dell'allumina.	ib.
Amidina.		259
Amido.	Materia amidacea.	ib.
Amidonite.		ib.
Ammoniaca o idrogeno azotato	{ Alcali volatile fluor.	121, 123
	{ Spirito volatile di sal ammoniacale.	ib.
— arsenicale.	<i>Arseniato d'ammoniaca.</i>	179
— cretosa.	<i>Sotto-carbonato d'ammoniaca.</i>	65
— fosforica.	<i>Fosfato d'ammoniaca.</i>	70
— spatia.	<i>Idro-fluato d'ammoniaca.</i>	112
Ammoniati.	Ammoniuri.	123
Ammoniato d'argento.	<i>Proto-ammoniate d'argento.</i>	124

Ammoniato di cobalto.	<i>Deuto-ammoniato di cobalto.</i>	123
— di ferro.	<i>Proto-ammoniato di ferro.</i>	ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	124
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— d'oro.	<i>Deuto-ammoniato d'oro.</i>	ib.
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	123
— di telluro.	<i>Proto-ammoniato di telluro</i>	ib.
— di tunsteno.	— — <i>di tunsteno.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
Ammoniuri.	<i>V. ammoniati.</i>	
<i>Amniotati.</i>		250
Amniotato d'allumina.	<i>Proto-amniotato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Amniotato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-amniotato di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
Antimoniana.	<i>Cloruro d'antimonio.</i>	90
<i>Antimoniati.</i>		192
Antimoniato d'allumina.	<i>Proto-antimoniato d'alluminio.</i>	ib.
— d'ammoniaca.	<i>Antimoniato d'ammoniaca.</i>	193
— di barita.	<i>Proto-antimoniato di bario.</i>	192
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	193
— di ferro.	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	192
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	193
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.

Antimoniato di potassa.	<i>Proto-antimoniato di potassio.</i>	192
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	193
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	192
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	193
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	192
<i>Antimonio.</i>	<i>Regolo d'antimonio.</i>	190
— crudo nativo.	<i>Per-solfuro d'antimonio.</i>	76
— diaforetico.	<i>Deutossido d'antimonio.</i>	191
<i>Antimoniti.</i>		193
Antimonito d'allumina.	<i>Proto-antimonito d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Antimonito d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-antimonito di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di ferro.	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'itrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
Apatita.	<i>Proto-fosfato di calcio.</i>	70
Aquila alba.	<i>Proto-cloruro di mercurio.</i>	91
Arcano corallino.	<i>Deutossido di mercurio.</i>	42, 215
Arcano di tartaro.	<i>Proto-acetato di potassio.</i>	231
Arcanum duplicatum.	<i>Proto-solfato di potassio.</i>	79
<i>Argento</i>	{ <i>Diana.</i>	218
	{ <i>Luna.</i>	ib.
Argento corneo.	<i>Cloruro d'argento.</i>	91
— fulminante.	<i>Proto-ammoniato d'argen-</i>	
	<i>to.</i>	124

Argento fulminante d'Howard.	<i>Fulminato d'argento.</i>	122
— vivo.	<i>Mercurio.</i>	ib.
Argilla cretosa.	<i>Proto-carbonato d'alluminio.</i>	63
— pura.	<i>Protossido d'alluminio.</i>	137
— spatia.	<i>Proto-idro-fluato d'alluminio.</i>	111
<i>Aria atmosferica.</i>	<i>Aria atmosferica.</i>	105
— deflogisticata.	<i>Ossigeno.</i>	35, 36
— fissa.	<i>Acido carbonico.</i>	62
— fissata.	— carbonico.	ib.
— flogisticata.	<i>Gaz azoto.</i>	103
— infiammabile.	— idrogeno.	53, 54
— marina.	<i>Acido idro-clorico.</i>	88
— mefitica.	— carbonico.	62
— puzzolente.	— idro-solforico.	74
— vitale.	<i>Gaz ossigeno.</i>	36
— viziata.	— azoto.	103
<i>Aroma</i>	(<i>Spirito retto.</i>	262
	(<i>Principio odorante.</i>	ib.
<i>Arseniati.</i>		179
Arseniato acido di calce.	<i>Sopra-protos-arseniato di calcio.</i>	ib.
— — di potassa.	— — — di potassio.	ib.
— — di soda.	— — — di sodio.	ib.
— d'allumina.	<i>Protos-arseniato d'alluminio.</i>	ib.
— d'ammoniaca.	<i>Arseniato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Protos-arseniato d'antimonio.</i>	180
— d'argento.	— — d'argento.	ib.
— d'arsenico.	— — d'arsenico.	ib.
— di barita.	— — di bario.	179
— di bismuto.	— — di bismuto.	180
— di calce.	— — di calcio.	179
— di cobalto.	— — di cobalto.	180
— di ferro al massimo.	<i>Tritos-arseniato di ferro.</i>	ib.
— di ferro al minimo.	<i>Protos-arseniato di ferro.</i>	ib.

Arseniato di glucina.	<i>Proto-arseniato di glucinio.</i>	179
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	180
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	179
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	180
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	179
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	180
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	179
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	180
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	179
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
<i>Arsenico.</i>	Regolo d'arsenico.	176, 177
— bianco.	<i>Protossido d'arsenico.</i>	178
<i>Asparagina.</i>		263
Azotana.	<i>Cloruro d'azoto.</i>	89
	{ <i>Aria viziata.</i>	103
	{ <i>Mofetta atmosferica.</i>	ib.
	{ <i>Gaz flogisticato.</i>	ib.
<i>Azoto</i>	{ <i>Settono.</i>	ib.
	{ <i>Alcaligeno.</i>	ib.
	{ <i>Nitrogeno.</i>	ib.
	<i>Cianogeno.</i>	113
<i>Azoto carbonato.</i>	<i>Ammoniaca.</i>	54, 111
— <i>idrogenato.</i>	<i>Cloruro d'azoto.</i>	89
— <i>ossi-muriatato.</i>	<i>Gaz azoto fosforato.</i>	105
— <i>fosforato.</i>	— — <i>solforato.</i>	ib.
— <i>solforato.</i>		ib.
<i>Azoturi.</i>		ib.
<i>Azoturo di carbonio.</i>		ib.
Azzurro di Prussia.	<i>Trito-idro-cianato-ferru-</i>	
	<i>rato di ferro.</i>	94
— di Thénard.	<i>Proto-fosfato di cobalto</i>	
	<i>e d'alluminio.</i>	71

B

<i>Bario.</i>	Metallo della barita. 151, 152
Barita caustica.	<i>Protossido di bario.</i> ib.
Barita pura.	— <i>di bario.</i> ib.
Barotico.	<i>Proto-borato di bario.</i> 59
— ammoniacale.	<i>Borato d'ammoniaca.</i> 60
— argilloso.	<i>Proto-borato d'alluminio.</i> 59
— calcare.	— — <i>di calcio.</i> ib.
Barotico di magnesia.	<i>Proto-borato di magnesio.</i> 59
— pesante.	— — <i>di bario.</i> ib.
Base dell'allume.	<i>Protossido d'alluminio.</i> 152
<i>Bassorina.</i>	261
<i>Benzoati.</i>	Benzoni. 237
Benzoato d'allumina.	<i>Proto-benzoato d'alluminio.</i> ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Benzoato d'ammoniaca.</i> ib.
— d'antimonio.	<i>Deuto-benzoato d'anti-</i> <i>monio.</i> ib.
— d'argento.	<i>Proto-benzoato d'argento.</i> ib.
— d'arsenico.	— — <i>d'arsenico.</i> ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i> ib.
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i> ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i> ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i> ib.
— di ferro al minimo.	— — <i>di ferro.</i> ib.
— di ferro al massimo.	<i>Deuto-benzoato di ferro.</i> ib.
— di glucina.	<i>Proto-benzoato di glucinio.</i> ib.
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i> ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i> ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i> ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i> ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i> ib.
— d'oro.	<i>Deuto-benzoato d'oro.</i> ib.
— di piombo al minimo.	<i>Proto-benzoato di piombo.</i> ib.
— di piombo al massimo.	<i>Deuto-benzoato di piombo.</i> ib.
— di platino.	— — <i>di platino.</i> ib.
— di potassa.	<i>Proto-benzoato di potassio.</i> ib.

Benzoato di rame.	<i>Proto-benzoato di rame.</i>	237
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
Bianco di balena.	<i>Cetina.</i>	265
— di cerussa.	<i>Proto-carbonato di piombo.</i>	66
— di fardo.	<i>Sotto-proto-nitrato di bi-</i>	
	<i>smuto.</i>	108
— di perla.	— — — <i>di bismuto.</i>	ib.
— di piombo.	<i>Proto-carbonato di piombo.</i>	66
<i>Bismuto.</i>	Regolo di bismuto.	201, 203
Blanckmal.	<i>Solfuro d'argento.</i>	76
Blenda.	— <i>di zinco.</i>	75
Borace.	<i>Borati.</i>	59
Borace grezzo.	<i>Sotto-proto-borato di sodio.</i>	ib.
Borace vegetale.	<i>Proto-borato di potassio.</i>	ib.
Boracite.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
<i>Borati.</i>	Borace.	ib.
Borato d'allumina.	<i>Proto-borato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Borato d'ammoniaca.</i>	60
— d'antimonio.	<i>Proto-borato d'antimonio.</i>	ib.
— d'argento.	— — <i>d'argento.</i>	ib.
— d'arsenico.	— — <i>d'arsenico.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	59
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	60
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	59
— di cobalto.	<i>Deuto-borato di cobalto.</i>	60
— di ferro.	<i>Proto-borato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	59
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	60
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.

Borato di piombo.	<i>Proto-borato di piombo.</i>	60
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	59
— di rame.	<i>Deuto-borato di rame.</i>	60
— di silice.	<i>Proto-borato di silicio.</i>	59
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di soda sopra-saturato.	<i>Sotto-proto-borato di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	<i>Proto-borato di stagno.</i>	60
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	59
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	60
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	59
Borio.	<i>Boro.</i>	58
<i>Boro.</i>	Borio.	ib.
<i>Boruri.</i>		ib.
<i>Boruro di ferro.</i>		ib.
— <i>di platino.</i>		ib.
<i>Breina.</i>		131
<i>Brionina.</i>		264
Bronzo.		205
<i>Brucina.</i>		128
<i>Butirradi.</i>		253
<i>Butirrato d'ammoniaca e seguenti.</i>		254
Butirro d'antimonio.	<i>Cloruro d'antimonio.</i>	90
— d'arsenico.	— <i>d'arsenico.</i>	ib.
— di bismuto.	— <i>di bismuto.</i>	ib.
— di stagno.	— <i>di stagno.</i>	89

C

Caffeina.		130
Calce.	<i>Protossido di calcio.</i>	147
Calce viva.	— <i>di calcio.</i>	ib.
Calci metalliche.	<i>Ossidi metallici.</i>	36
<i>Calcio.</i>	Metallo della calce.	147
Calomelano.	<i>Protò-cloruro di mercurio.</i>	91
<i>Caoutchoue.</i>	{ Resina elastica.	263
	{ Gomma elastica.	ib.
<i>Canforati.</i>		246

Canforato d'allumina.	<i>Proto-canforato d'alluminio.</i>	246
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Canforato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-canforato di bario.</i>	246
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
<i>Cantaridina.</i>		266
<i>Carbonati.</i>		63
Carbonato d'allumina.	<i>Proto-carbonato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Carbonato d'ammoniaca.</i>	64
— d'ammoniaca acido.	<i>Sopra-carbonato d'ammoniaca.</i>	65
— — sopra-saturo d'ammoniaca.	<i>Sotto-carbonato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'argento.	<i>Proto-carbonato d'argento.</i>	66
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	64
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	65
— di calce acido.	<i>Sopra-proto-carbonato di calcio.</i>	63
— di calce.	<i>Proto-carbonato di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	65
— di cromo.	— — <i>di cromo.</i>	ib.
— di ferro al <i>minimo.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— — al <i>massimo.</i>	<i>Trito-carbonato di ferro.</i>	ib.
— d'ittria.	<i>Proto-carbonato d'ittrio.</i>	63
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	<i>Deuto-carbonato di manganese.</i>	65
— di mercurio.	<i>Proto-carbonato di mercurio.</i>	66
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	64
— di rame.	<i>Deuto-carbonato di rame.</i>	66

Carbonato di soda.	<i>Proto-carbonato di sodio.</i>	64
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	65
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	63
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	65
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	63
Carbone puro.	<i>Carbonio.</i>	61
<i>Carbonio</i>	{ <i>Carbone puro.</i>	60, 61
	{ <i>Diamante.</i>	ib.
<i>Carbonio azotato.</i>	<i>Cianogeno.</i>	61, 113
<i>Carbo-solfuri.</i>		62
<i>Carburi.</i>		ib.
<i>Carburo d'azoto.</i>	<i>Azoturo di carbonio.</i>	62, 105
— di ferro.	<i>Per-carburo di ferro.</i>	62
— di manganese.		ib.
— di fosforo.	<i>Fosfuro di carbonio.</i>	ib.
— di zolfo.		ib.
<i>Cariofillina.</i>		264
<i>Caseo.</i>		ib.
<i>Castorina.</i>		266
<i>Cerio.</i>	<i>Cererio.</i>	195
<i>Chermes minerale.</i>	<i>Sotto-deutossi-solfuro di</i> <i>antimonio.</i>	75
<i>Chinati.</i>		240
<i>Chinato d'allumina.</i>	<i>Proto-chinato d'alluminio.</i>	241
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Chinato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-chinato di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	240
<i>Chinina.</i>		129

<i>Cianogeno.</i>	<i>Azoto carbonato.</i>	113
<i>Cianuri.</i>		119
<i>Cianuri metallici.</i>		ib.
— d'ossidi metallici.	<i>Ossi-cianuri.</i>	ib.
<i>Cianuro d'allumina.</i>	<i>Protossi-cianuro d'allumi-</i>	
	<i>nio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Cianuro d'ammoniaca.</i>	ib.
— <i>d'argento.</i>	— <i>d'argento.</i>	ib.
— d'argento ossigenato.	<i>Protossi-cianuro d'argento.</i>	119
— <i>di bario.</i>	<i>Cianuro di bario.</i>	ib.
— di barita.	<i>Protossi-cianuro di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di ferro.	<i>Deutossi-cianuro di ferro.</i>	120
— di magnesia.	<i>Protossi-cianuro di ma-</i>	
	<i>gnasio.</i>	119
— di mercurio ossigenato.	<i>Deutossi-cianuro di mer-</i>	
	<i>curio.</i>	120
— <i>di mercurio.</i>	<i>Cianuro di mercurio.</i>	119
— di palladio ossigenato.	<i>Protossi-cianuro di pal-</i>	
	<i>ladio.</i>	ib.
— <i>di platino.</i>	<i>Cianuro di platino.</i>	ib.
— di potassa.	<i>Protossi-cianuro di po-</i>	
	<i>tassio.</i>	ib.
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco ossigenato.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
<i>Cinabro.</i>	<i>Per-solfuro di mercurio.</i>	76.
<i>Cinconina.</i>		129
<i>Citrati.</i>		238
<i>Citrato d'allumina.</i>	<i>Proto-citrato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Citrato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Proto-citrato d'antimonio.</i>	ib.
— d'argento.	— — <i>d'argento.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.

Citrato di calce.	<i>Proto-citrato di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	<i>Deuto-citrato di cobalto.</i>	ib.
— di ferro.	<i>Proto-citrato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	<i>Deuto-citrato di mangane-</i>	
	<i>nese.</i>	ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di piombo.	<i>Proto-citrato di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di telluro.	— — <i>di telluro.</i>	ib.
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
Clorati.		92
Clorato d'allumina.	<i>Proto-clorato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Clorato d'ammoniaca.</i>	93
— d'argento.	<i>Proto-clorato d'argento.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	92
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cerio.	<i>Deuto-clorato di cerio.</i>	93
— di ferro.	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	<i>Proto-clorato di glucinio.</i>	92
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di mercurio al minimo.	— — <i>di mercurio.</i>	93
— — al massimo.	<i>Deuto-clorato di mercurio.</i>	ib.
— di piombo.	<i>Proto-clorato di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	92
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	93

Clorato di zinco con eccesso di base.	<i>Sotto-<i>proto-clorato di zinco.</i></i>	93	
— di zirconio.	<i>Proto-clorato di zirconio.</i>	92	
<i>Clorati ossigenati.</i>		93	
Clorina.	<i>Cloro.</i> 86,	87	
	} <i>Acido marino deflogisticato.</i>	ib.	
		— <i>muriatico ossigenato.</i>	ib.
<i>Cloro</i>		<i>Murigeno proposto da Prieur.</i>	ib.
		<i>Clorina.</i>	ib.
<i>Cloruri.</i>		88	
Cloruro d'allumina.	<i>Protossi-cloruro d'alluminio.</i>	89	
<i>Cloruro d'alluminio.</i>	<i>Muriato d'allumina secco.</i>	ib.	
	} <i>Butirro d'antimonio.</i>	90	
		<i>Muriato sopra-ossigenato d'antimonio.</i>	ib.
— <i>d'antimonio</i>	} <i>Deuto-muriato d'antimonio.</i>	ib.	
		<i>Deuto-idro-clorato d'antimonio.</i>	ib.
		<i>Antimoniana.</i>	ib.
	} <i>Luna cornea.</i>	91	
— <i>d'argento</i>		<i>Argento corneo.</i>	ib.
	} <i>Butirro d'arsenico.</i>	90	
— <i>d'arsenico</i>		<i>Muriato sopra-ossigenato d'arsenico.</i>	ib.
	} <i>Acido muriatico ossi-azotato.</i>	89	
— <i>d'azoto.</i>		<i>Azoto ossi-muriatico.</i>	ib.
		<i>Azotana.</i>	ib.
— <i>di bario.</i>	<i>Muriato di barita secco.</i>	ib.	
— <i>di barita.</i>	<i>Protossi-cloruro di bario.</i>	92	
	} <i>Butirro di bismuto.</i>	90	
— <i>di bismuto</i>		<i>Muriato sopra-ossigenato di bismuto.</i>	ib.

<i>Cloruro di calcio</i>	}	Sal marino calcare.	89
		Muriato di calce disseccato.	ib.
— di calce.		— — ossigenato.	ib.
— di cerio.		<i>Protossi-cloruro di calcio.</i>	92
— di cobalto.		Muriato di cobalto secco.	90
— di ferro.		— di ferro disseccato.	89
— di ferro ossigenato.		<i>Deutossi-cloruro di ferro.</i>	ib.
<i>Cloruro di fosforo.</i>	}	Fosforo ossi-muriato.	88
		Fosforana.	ib.
— di glucina.		<i>Protossi-cloruro di glucinio</i>	92
— di glucinio.		Muriato di glucina secco.	89
— d'iodio.			
— d'iridio.		Muriato secco d'iridio.	91
— d'ittria.		<i>Protossi-cloruro d'itrio.</i>	92
— d'itrio.		Muriato secco d'itria.	89
— di magnesia.		<i>Protossi-cloruro di magnesio.</i>	92
— di magnesio.		Muriato di magnesia secco.	89
— di manganese.		— di manganese secco.	ib.
— di moliddeno.		— di moliddeno.	90
— di nikelio.		— di nikelio.	ib.
— d'oro	}	Ossi-muriato d'oro.	91
		Muriato d'oro ossigenato.	ib.
— di palladio.		— di palladio secco.	91
— di piombo.		Ossi-muriato di piombo.	ib.
— di platino.		— — di platino.	ib.
— di potassa.		<i>Protossi-cloruro di potassio</i>	92
— di potassio.		Muriato di potassa disseccato.	89
— di rame.		— di rame disseccato.	90
— di rodio.		— di rodio secco.	91
— di soda.		<i>Protossi-cloruro di sodio.</i>	92
— di sodio.		Muriato di soda decrepitato	89
	}	Liquor fumante di Libavius.	89
		Butirro di stagno.	ib.
— di stagno		Muriato di stagno sopraossigenato.	ib.
		Deuto-muriato di stagno.	ib.

<i>Cloruro di stagno.</i>	<i>Deuto-idro-clorato di stagno.</i>	89
— di stronziana.	<i>Protossi-cloruro di stronzio.</i>	92
— di stronzio.	<i>Muriato di stronziana secco.</i>	89
— di telluro.	— di telluro secco.	90
— di titano.	— di titano secco.	ib.
— di tunsteno.		185
— d'urano.	— d'urano secco.	90
— di zinco	{ <i>Sal marino di zinco.</i>	89
	{ <i>Muriato di zinco secco.</i>	ib.
— di zinco ossigenato.	<i>Protossi-cloruro di zinco.</i>	92
— di zirconia.	— — di zirconio.	91
— di zirconio.	<i>Muriato di zirconia secco.</i>	89
	{ <i>Acido muriatico ossi-sol-</i>	
	{ <i>forato.</i>	88
— di zolfo	{ <i>Zolfo ossi-muriatato.</i>	ib.
	{ <i>Solfuro d'acido muriatico.</i>	ib.
	{ <i>Solforana.</i>	ib.
<i>Cobalto.</i>	<i>Cobalto.</i>	197
<i>Colcothar.</i>	<i>Tritossido di ferro.</i>	43, 170
<i>Colombati.</i>		189
<i>Colombato d'allumina.</i>	<i>Proto-colombato d'allu-</i>	
	<i>minio.</i>	ib.
— di barita.	— — di bario.	ib.
— di ferro.	— — di ferro.	ib.
— di magnesia.	— — di magnesio.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	ib.
— di soda.	— — di sodio.	ib.
— di stronziana.	— — di stronzio.	ib.
<i>Colombio.</i>		188
<i>Comarino.</i>		264
<i>Corpi semplici.</i>		34
<i>Coparosa azzurra.</i>	<i>Sopra-deuto-solfato di rame.</i>	81
— bianca.	<i>Proto-solfato di zinco.</i>	80
— verde.	<i>Proto-solfato di ferro.</i>	ib.
<i>Cremore di calce.</i>	<i>Proto-carbonato di calcio.</i>	63
— di tartaro.	<i>Sopra-proto-tartrato di</i>	
	<i>potassio.</i>	244

Creta.	<i>Proto-carbonato di calcio.</i>	63
— d'allumina.	— — <i>d'alluminio.</i>	ib.
— ammoniacale.	<i>Sotto-carbonato d'ammo-</i>	
	<i>niaca.</i>	65
— barotica.	<i>Proto-carbonato di bario.</i>	64
— magnesiaca.	— — <i>di magnesio.</i>	63
— marziale.	— — <i>di ferro.</i>	65
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	66
— di soda.	<i>Sotto-<u>proto</u>-carbonato di</i>	
	<i>sodio.</i>	64
Crisocolla.	<i>Sotto-<u>proto</u>-borato di sodio</i>	59
Crisolite.	<i>Proto-fosfato di calcio.</i>	70
Cristallo minerale.	<i>Proto-nitrato di potassio</i>	
	<i>fuso.</i>	106
— di soda.	<i>Sotto-<u>proto</u>-carbonato di</i>	
	<i>sodio.</i>	64
— di tartaro.	<i>Sopra-<u>proto</u>-tartrato di</i>	
	<i>potassio.</i>	244
Cristallo di Venere.	<i>Deuto-acetato di rame.</i>	232
— di Luna.	<i>Proto-nitrato d'argento.</i>	108
<i>Cromati.</i>		184
Cromato d'allumina.	<i>Proto-cromato d'alluminio.</i>	ib.
— d'ammoniaca.	<i>Cromato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Proto-cromato d'antimonio.</i>	ib.
— d'argento.	— — <i>d'argento.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di ferro.	<i>Deuto-cromato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	<i>Proto-cromato di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'itrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— — acido.	<i>Sopra-<u>proto</u>-cromato di</i>	
	<i>potassio.</i>	ib.

Cromato di rame.	<i>Deuto-cromato di rame.</i>	184
— di silice.	<i>Proto-cromato di silicio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— — acido.	<i>Sopra-proto-cromato di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	<i>Proto-cromato di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di telluro.	— — <i>di telluro.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
<i>Cromo.</i>		182

D

<i>Delfina.</i>		129
<i>Deuto-acetato di cobalto.</i>	Acetato di cobalto.	232
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	231
— — <i>di mercurio.</i>	— dimercurio al massimo.	233
— — <i>d'oro.</i>	— d'oro.	ib.
— — <i>di platino.</i>	— di platino.	ib.
— — <i>di rame</i>	{ Aceto di rame.	232
	{ Cristalli di Venere.	ib.
	{ Verderame cristallizzato.	ib.
— <i>di stagno.</i>	{ Acetato di rame neutro.	ib.
	— di stagno al massimo.	ib.
<i>Deuto-ammoniato di cobalto.</i>	Ossido di cobalto ammoniacale.	123
— — <i>d'oro</i>	{ Oro fulminante.	124
	{ Ammoniato d'oro.	ib.
	{ Ossido d'oro ammoniacale.	ib.
— — <i>di rame</i>	{ Acqua celeste.	124
	{ Ossido di rame ammoniacale.	ib.
	{ Ammoniato di rame.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	123
<i>Deuto-benzoato d'antimonio.</i>	Benzoato-d'antimonio.	237
— — <i>d'oro.</i>	— d'oro.	ib.

<i>Deuto-benzoato di piombo.</i>	Benzoato di piombo.	237
— — <i>di platino.</i>	— di platino.	ib.
<i>Deuto-borato di cobalto.</i>	Borato di cobalto.	60
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
<i>Deuto-butirrato di rame.</i>		254
<i>Deuto-carbonato di ferro.</i>	Ferro spatico.	65
	Carbonato di ferro al massimo.	ib.
	Malachite.	66.
	Rame azzurrato.	ib.
	Verderame.	ib.
	Ossido verde di rame.	ib.
— — <i>di rame</i> . . .	Carbonato di rame.	ib.
<i>Deuto-citrato di cobalto.</i>	Citrato di cobalto.	238
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
<i>Deuto-clorato di cerio.</i>	Clorato di cerio.	93
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
<i>Deuto-cromato di ferro.</i>	Cromato di ferro.	184
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
<i>Deuto-fungato di man- ganese.</i>	Fungato di manganese.	239
<i>Deuto-idriodato di nikelio.</i>	Idriodato di nikelio.	101
— — <i>d'oro.</i>	— d'oro.	ib.
— — <i>di platino.</i>	— di platino.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di titano.</i>	— di titano.	ib.
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.
<i>Deuto-idriodato-iodurato di nikelio.</i>	Idriodato-iodurato di ni- kelio.	102, 103
— — — <i>d'oro.</i>	— — d'oro.	ib.
— — — <i>di platino.</i>	— — di platino.	ib.
— — — <i>di rame.</i>	— — di rame.	ib.
— — — <i>d'urano.</i>	— — d'urano.	ib.
<i>Deuto-idro-clorato di cerio.</i>	Muriato di cerio.	95, 96

Deuto-idro-clorato di nikelio.

— — *di platino.*

— — *di rame.*

— — *di stagno.*

— — *di titano.*

— — *d'urano.*

Deuto-idro-fluato d'antimonio.

— — *di cobalto.*

— — *di mercurio.*

Deuto-iodato di nikelio.

— — *d'oro.*

— — *di platino.*

— — *di rame.*

— — *di titano.*

— — *d'urano.*

Deuto-fosfato d'antimonio.

— — — *di protossido di calcio.*

— — *di ferro.*

— — *di rame.*

Deuto-nitrato d'antimonio.

— — *di cerio.*

— — *di colombio.*

— — *di cromo.*

— — *di ferro.*

— — *di manganese.*

— — *di mercurio.*

— — *di piombo.*

— — *di platino.*

— — *di rame.*

— — *di stagno.*

Deuto-nitrito di mercurio.

— — *di rame.*

Deutoleato di rame.

Deutossalato di manganese.

Muriato di nikelio. 95, 96

— di platino. ib.

— di rame. ib.

— di stagno. ib.

— di titano. ib.

— d'urano. ib.

Fluato d'antimonio. 112

— di cobalto. ib.

— di mercurio. ib.

Iodato di nikelio. 100

— d'oro. ib.

— di platino. ib.

— di rame. 99

— di titano. ib.

— d'urano. ib.

Fosfato d'antimonio. 71

Polvere di James. ib.

Fosfato di ferro bianco. ib.

— di rame. ib.

Nitrato d'antimonio. 107

— di cerio. ib.

— di colombio. 107

— di cromo. ib.

— di ferro al *massimo*. ib.

— di manganese. ib.

— di mercurio al *massimo*. 108

— di piombo. ib.

— di platino. 109

— di rame. 108

— di stagno al *massimo*. 107

Nitrito di mercurio. 109

— di rame. ib.

Deutoleato di rame. 253

Ossalato di manganese. 236

<i>Deutosalato di platino.</i>	Ossalato di platino.	236
<i>Deuto-solfato di cerio.</i>	Solfato di cerio.	81
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — — <i>e di protossido di potassio.</i>	— doppio di cobalto e di potassa.	ib.
— — <i>di mercurio ammoniacale.</i>	— di mercurio ammoniacale.	82
— — <i>di platino.</i>	— di platino.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	81
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.
<i>Deuto-solfuro d'antimonio.</i>	Zolfo dorato d'antimonio.	76
<i>Deuto-succinato di manganese.</i>	Succinato di manganese.	243
<i>Deuto-tartrato d'antimonio.</i>	Tartrito o tartrato d'antimonio.	245
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.
<i>Deutossi-cianuro d'argento.</i>	Cianuro d'argento.	120
<i>Deutossi-cianuro di ferro idratato.</i>	{ Prussiato di ferro azzurro.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	{ Azzurro di Prussia.	ib.
	{ Cianuro di mercurio.	ib.
	{ Ossidi.	36.
<i>Deutossidi</i>	{ Ossido al massimo.	ib.
<i>Deutossido d'antimonio.</i>	Ossido bianco d'antimonio.	42
	(Klaproth).	
— <i>d'azoto</i>	{ Effluvio nitroso.	105.
	{ Gaz nitroso.	ib.
	{ Ossi-nitrico.	ib.
— <i>di cerio.</i>	Ossido bruno di cerio.	42
— <i>di cobalto.</i>	— nero di cobalto.	ib.
— <i>di ferro.</i>	— nero di ferro.	43
— <i>di fosforo.</i>	— rosso di fosforo.	41.
— <i>d'idrogeno.</i>	Acqua ossigenata.	ib.
— <i>di manganese.</i>	Ossido bruno di manganese.	42
	{ Precipitato rosso.	ib.
— <i>di mercurio</i>	{ Ossido nitroso di mercurio.	ib.
	{ — di mercurio rosso.	ib.

<i>Deutossido di nikelio.</i>		210
— <i>d'oro.</i>	Ossido giallo d'oro. 42,	226
— <i>di piombo.</i>	Minio. 42,	213
— <i>di platino.</i>	Ossido rosso di piombo. ib.	
— <i>di rame.</i>	— giallo di platino. ib.	
— <i>di stagno.</i>	Ossido bruno di rame. 42,	206
— <i>d'urano.</i>	— bianco di stagno. ib.	174
Diamante.	— giallo citrino d'urano. 194	
Diana.	Carbonio.	61
<i>Digitalina.</i>	Argento.	118
		130

E

Effluvio nitroso.	<i>Deutossido d'azoto.</i>	105
<i>Elemia.</i>		131
<i>Ematina.</i>		263
Emetico.	<i>Proto-tartrato di potassio</i> <i>e d'antimonio.</i>	245
<i>Emetina.</i>		128
Empireo.	<i>Gaz ossigeno.</i>	36
Epati alcalini.	<i>Protossi-solfuri.</i>	77
Epirelei.	<i>Olj empireumatici.</i>	
<i>Esculina.</i>		131
Estratto di Saturno.	<i>Sotto-proto-acetato di piom-</i> <i>bo.</i>	233
<i>Eteri.</i>		
<i>Etere acetico.</i>	Etere acetoso.	
— acetoso.	— acetico.	
— arsenico.		
— butirrico.		
— fluorico.	— idro-fluorico.	
— fosforico.		
— idriodico.		
— idro-clorico.	— muriatico.	
— idro-fluorico.	— fluorico.	
— marino.	— idro-clorico.	

Etere muriatico.

- nitroso.
- solforico.
- vitriolico.

Etiopie per se.

- marziale.
- di mercurio.
- minerale.

Euclorina.

Etere idro-clorico.

- nitrico.
- vitriolico.
- solforico.

Protossido di mercurio. 41

Deutossido di ferro. 42

Solfuro di mercurio. 76

— di mercurio. ib.

Acido cloroso. 88

F

Fegato di zolfo.

- di zolfo barotico.
- — calcare.

Fermento.

Ferro.

Ferro aerato.

- spatico.

Fiori metallici.

- argentini d'antimonio.
- di benzoino.
- di zinco.

Flogistico di Kirwan.

Flogogeno.

Fluati.

Fluato d'allumina.

- d'ammoniaca.

- d'antimonio.

- d'argento.

- d'arsenico.

- di barita.

- di bismuto.

- di calce.

- di cobalto.

Protossi-solfuro di potassio. 77

— — di bario. ib.

— — di calcio. ib.

262

Marte. 168

Deuto-carbonato di ferro. 65

Trito-carbonato di ferro. ib.

Ossidi metallici sublimati. 36

Protossido d'antimonio. 40

Acido benzoico. 48, 236

Protossido di zinco. 39

Gaz idrogeno. 54

— idrogeno. ib.

Idro-fluati. 111

Proto-idro-fluato d'allu-
minio. ib.

Idro-fluato d'ammoniaca. 112

Deuto-idro-fluato d'anti-
monio. ib.

Proto-idro-fluato d'argento. ib.

— — d'arsenico. ib.

— — di bario. 111

— — di bismuto. 112

— — di calcio. 111

Deuto-idro-fluato di co-
balto. 112

Fluato di ferro.	<i>Proto-idro-fluato di ferro.</i>	112
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	111
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	112
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di moliddeno.	— — <i>di moliddeno.</i>	ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	111
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	112
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	112
— di silice.	— — <i>di silicio.</i>	111
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	112
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	111
— d'urano.	<i>Deuto-idro-fluato d'urano.</i>	112
— di zinco.	<i>Proto-idro-fluato di zinco.</i>	ib.
Fluo-borati.	<i>Idro-fluo-borati.</i>	ib.
Fluato-borato d'allumina.	<i>Idro-fluo-borato di pro-</i>	
	<i>tossido d'alluminio.</i>	113
— d'ammoniaca.	— — <i>d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	— — — <i>di protossido di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — — <i>di calcio.</i>	ib.
— di glucina.	— — — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zirconia.	— — — <i>di zirconio.</i>	112
<i>Fluore.</i>	<i>Fluorina.</i>	110
Fluore ammoniacale.	<i>Idro-fluato d'ammoniaca.</i>	112
— argilloso.	<i>Proto-idro-fluato d'allu-</i>	
	<i>minio.</i>	111
— barotico.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— magnesiaco.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— pesante.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— spatico.	— — <i>di bario.</i>	ib.

Fluore tartaroso.	<i>Proto-idro-fluato di po-</i>	111
— di tartaro.	<i>tassio.</i>	ib.
Fluorina.	<i>— — di potassio.</i>	110
<i>Focenati.</i>	<i>Fluore.</i>	256
<i>Focenato di calcio.</i>	<i>Delfinati.</i>	ib.
Fosgeno.	<i>Delfinato di calce.</i>	88
Fosfati.	<i>Acido carbo-idro-clorico.</i>	69
Fosfato acido d'allumina.	<i>Fosfati.</i>	69
— — <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Sopra-<i>proto</i>-fosfato d'al-</i>	69
— — di barita.	<i>luminio.</i>	70
— — di bismuto.	<i>Sopra-fosfato d'ammo-</i>	ib.
— — di calce.	<i>niaca.</i>	71
— — di ferro.	<i>Sopra-<i>proto</i>-fosfato di ba-</i>	70
— — di mercurio.	<i>rio.</i>	71
— — di potassa.	<i>— — — di bismuto.</i>	ib.
— — di soda.	<i>— — — di calcio.</i>	71
— — di stronziana.	<i>Sopra-trito-fosfato di ferro.</i>	71
Fosfato d'argento.	<i>Sopra-<i>proto</i>-fosfato di mer-</i>	ib.
— di barita.	<i>curio.</i>	70
— di bismuto.	<i>— — — di potassio.</i>	ib.
— di calce.	<i>— — — di sodio.</i>	ib.
— di cobalto.	<i>— — — di stronzio.</i>	71
— — e d'allumina.	<i>Proto-fosfato d'argento.</i>	70
— di ferro azzurro.	<i>— — di bario.</i>	71
— di ferro bianco.	<i>— — di bismuto.</i>	70
— d'ittria.	<i>— — di calcio.</i>	71
— di magnesia.	<i>— — di cobalto.</i>	69
— di manganese.	<i>— — — e d'alluminio.</i>	71
— di mercurio.	<i>— — di ferro.</i>	ib.
— di nikelio.	<i>Trito-fosfato di ferro.</i>	69
— di piombo.	<i>Proto-fosfato d'ittrio.</i>	ib.
— di potassa.	<i>— — di magnesio.</i>	71
	<i>— — di manganese.</i>	71
	<i>— — di mercurio.</i>	ib.
	<i>— — di nikelio.</i>	ib.
	<i>— — di piombo.</i>	70
	<i>— — di potassio.</i>	70

Fosfato di rame.	<i>Proto-fosfato di rame.</i>	71
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	70
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	71
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	70
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	71
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di silicio.	— — <i>di silicio.</i>	70
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	69
<i>Fosfiti.</i>	<i>Fosfiti.</i>	70
<i>Fosfito d'ammoniaca.</i>	<i>Fosfito d'ammoniaca.</i>	72
— ammoniaco-magne-	<i>Proto-fosfito di magnesio</i>	
siano.	<i>e d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— — acido.	<i>Sopra-<i>proto-fosfito di bario.</i></i>	ib.
— di calce.	<i>Proto-fosfito di calcio.</i>	ib.
— — acido.	<i>Sopra-<i>proto-fosfito di cal-</i></i>	
	<i>cio.</i>	ib.
— di magnesia.	<i>Proto-fosfito di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
Fosforana.	<i>Cloruro di fosforo.</i>	88
<i>Fosforo.</i>	Fosforo di Kunckel.	66
Fosforo azotato.	<i>Gaz azoto fosforato.</i>	67
— carbo-idrogenato.	— <i>idrogeno carbo-fosfo-</i>	
	<i>rato.</i>	ib.
— ossi-muriatato.	<i>Cloruro di fosforo.</i>	88
— solforato.	<i>Per-fosfuro di zolfo.</i>	68
<i>Fosfuri.</i>	<i>Fosfuri.</i>	ib.
Fosfuro d'allumina.	<i>Protossi-fosfuro d'alluminio.</i>	69
— <i>d'antimonio.</i>		68
— <i>d'argento.</i>		ib.
— <i>d'arsenico.</i>		ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	69
— <i>di bismuto.</i>		68
— <i>di carbonio.</i>		ib.
— <i>di cobalto.</i>		ib.

<i>Fosforo di colombio.</i>		68
— <i>di ferro.</i>	{ Siderio.	ib.
	{ Siderotide.	ib.
	{ Regolo di siderite.	ib.
— <i>di glucina.</i>	<i>Protossi-fosforo di glucinio.</i>	69
— <i>d'ittria.</i>	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— <i>di manganese.</i>		68
— <i>di mercurio.</i>		ib.
— <i>di moliddeno.</i>		ib.
— <i>di nikelio.</i>		ib.
— <i>d'oro.</i>		ib.
— <i>di piombo.</i>		ib.
— <i>di platino.</i>		ib.
— <i>di potassa.</i>	— — <i>di potassio.</i>	69
— <i>di potassio.</i>		68
— <i>di rame.</i>		ib.
— <i>di soda.</i>	— — <i>di sodio.</i>	69
— <i>di sodio.</i>		68
— <i>di stagno.</i>		ib.
— <i>di stronziana.</i>	— — <i>di stronzio.</i>	69
— <i>di titano.</i>		68
— <i>di tunsteno.</i>		ib.
— <i>di zinco.</i>		ib.
— <i>di zolfo.</i>		ib.
<i>Fulminato d'argento.</i>	Argento fulminante di	
	Howard.	122
— <i>di mercurio.</i>	Mercurio fulminante di	
	Howard.	ib.
<i>Fungati.</i>		239
<i>Fungato d'allumina.</i>	<i>Proto-fungato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Fungato d'ammoniaca.</i>	ib.
— <i>di barita.</i>	<i>Proto-fungato di bario.</i>	ib.
— <i>di calce.</i>	— — <i>di calcio.</i>	239
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— <i>di manganese.</i>	<i>Deutu-fungato di man-</i>	
	<i>ganese.</i>	ib.

Fungato di piombo.

— di potassa.

— di soda.

— di zinco.

*Fungina.**Proto-fungato di piombo.* 239

— — di potassio. ib.

— — di sodio. ib.

— — di zinco. ib.

262

G

Gallati.

Gallato d'allumina.

— d'ammoniaca.

— d'antimonio.

— d'argento.

— di barita.

— di bismuto.

— di calce.

— di cerio.

— di colombio.

— di cromo.

— di ferro al *minimo*.— — al *massimo*.

— di glucina.

— d'ittria.

— di magnesia.

— di mercurio.

— di nikelio.

— d'oro.

— d'osmio.

— di piombo.

— di potassa.

— di soda.

— di stronziana.

— di telluro.

— d'urano.

— di zirconia.

Galena.

Gaz acido marino.

Proto-gallato d'alluminio. 239*Gallato d'ammoniaca.* ib.*Proto-gallato d'antimonio.* 240

— — d'argento. ib.

— — di bario. ib.

— — di bismuto. ib.

— — di calcio. ib.

— — di cerio. ib.

— — di colombio. ib.

— — di cromo. ib.

— — di ferro. ib.

Trito-gallato di ferro. ib.*Proto-gallato di glucinio.* 239

— — d'ittrio. ib.

— — di magnesio. 240

— — di mercurio. ib.

— — di nikelio. ib.

— — d'oro. ib.

— — d'osmio. ib.

— — di piombo. ib.

— — di potassio. ib.

— — di sodio. ib.

— — di stronzio. ib.

— — di telluro. ib.

— — d'urano. 240

— — di zirconio. 239

Solfuro di piombo. 76*Acido idro-clorico.* 88

	}	Aria viziata.	103, 104
		Mofetta atmosferica.	ib.
<i>Gaz azoto</i>		Gaz flogisticato.	ib.
		Settono.	ib.
		Alcaligeno.	ib.
		Nitrogeno.	ib.
— azoto carbonato.		<i>Cianogeno.</i>	113, 114
— desflogisticato.		<i>Gaz ossigeno.</i>	36
— flogisticato.		— azoto.	104
— flogogeno ossi-carburato.		— idrogeno per-carburato.	54
— fosforico del signor <i>Gingembre.</i>		— idrogeno per-fosforato.	ib.
— fluorico silicato.		<i>Proto-idro-stuato di silicio.</i>	111
— epatico.		<i>Acido idro-solforico.</i>	74
— idrogeno	}	Flogisto di Kirwan.	54
		Aria infiammabile.	ib.
		Flogogeno.	ib.
— — arsenicato.			ib.
— — azotato.		<i>Ammoniaca.</i>	121
— — carbonato.		<i>Gaz idrogeno proto-carburato.</i>	54
— — fosforato.		— — per-fosfurato.	ib.
— — fosfo-solforato.			ib.
— — per-carburato.	}	— oleo faciente.	ib.
— — per-fosfurato.		Flogogeno ossi-carburato.	ib.
— — proto-carburato.	}	— idrogeno fosforato.	ib.
		Gaz infiammabile mofettizzato.	ib.
		— — carbonoso.	ib.
		— — delle paludi.	ib.
		— — idro-carburato.	ib.
— — proto-fosforato.		— idrogeno carbonato.	ib.
— — solforato.			ib.
— — tellurato.		<i>Acido idro-solforico.</i>	55
			54

Gaz idrogeno zincato.

— infiammabile.

— — carbonoso.

— — delle paludi.

— — idro-carburato.

— — mofetizzato.

— infiammabile solforato.

— muriatico.

— nitroso.

— — deflogisticato.

— oleo faciente.

— ossido d'azoto.

— — di carbonio.

— — nitroso.

— — gazzoso di nitrogeno.

— — di settono.

— — ossidulo d'azoto.

— ossi-muriatico.

— *ossigeno.*

— silvestre.

*Gelatina d'allumina.**Gesso.**Giove.**Glucina.**Glucinio.**Glicerina.**Grafite.**Gaz idrogeno.*— *idrogeno proto-carburato.*— — *proto-carburato.*— — *proto-carburato.*— — *proto-carburato.**Acido idro-solforico.*— *idro-clorico.**Deutossido d'azoto.**Protossido d'azoto.**Gaz idrogeno per-carburato.**Protossido d'azoto.*— *di carbonio.*— *d'azoto.*— *d'azoto.*— *d'azoto.*— *d'azoto.**Cloro.**Empireo.**Principio sorbibile.**Aria deflogisticata.**Principio acidificante.*— *respirabile.**Aria vitale.**Ossigeno.**Acido carbonico.**Idrato di protossido d'alluminio.**Proto-solfato di calcio.**Stagno.**Protossido di glucinio.**Metallo della glucina.**Principio dolce degli olj.**Per-carburo di ferro.*

54

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

55

88

105

ib.

54

105

37

105

ib.

ib.

ib.

87

34, 36

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

62

56

79

172

38

142

262

62

I

<i>Idracidi.</i>		55
<i>Idrati.</i>		56
Idrato d'allumina.	<i>Idrato di protossido di alluminio.</i>	ib.
— d'antimonio.	— — d'antimonio.	57
— d'argento.	— — d'argento.	ib.
— d'arsenico.	— — d'arsenico.	ib.
— di barita.	— — di bario.	ib.
— di bismuto.	— — di bismuto.	ib.
— di calce.	— — di calcio.	56
— di cerio.	— — di cerio.	57
— di cobalto.	— — di cobalto.	ib.
— di cromo.	— — di cromo.	ib.
— di ferro.	— — di ferro.	ib.
— di glucina.	— — di glucinio.	56
— d'ittria.	— — d'ittrio.	ib.
— di magnesia.	— — di magnesio.	ib.
— di mercurio.	— — di mercurio.	57
— di nikelio.	— — di nikelio.	ib.
— d'oro.	— — d'oro.	ib.
— di piombo.	— — di piombo.	ib.
— di platino.	— — di platino.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	ib.
— di rame.	— — di rame.	ib.
— di rodio.	— — di rodio.	ib.
— di silice.	— — di silicio.	56
— di soda.	— — di sodio.	57
— di stagno.	— — di stagno.	ib.
— di stronziana.	— — di stronzio.	56
— di telluro.	— — di telluro.	57
— di zinco.	— — di zinco.	ib.
— di zirconia.	— — di zirconio.	56
<i>Idriodati.</i>		100
<i>Idriodato d'ammoniaca.</i>	<i>Idriodato d'ammoniaca.</i>	101
— d'antimonio.	<i>Proto-idriodato d'antimonio.</i>	ib.

Idriodato d'argento.	<i>Proto-idriodato d'argento.</i>	101
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	100
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	101
— di colombio.	— — <i>di colombio.</i>	ib.
— di cromo.	— — <i>di cromo.</i>	ib.
— di ferro.	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	100
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	101
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di moliddeno.	— — <i>di moliddeno.</i>	ib.
— di nikelio.	<i>Deuto-idriodato di nikelio.</i>	ib.
— d'oro.	— — <i>d'oro.</i>	ib.
— di palladio.	<i>Proto-idriodato di palladio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di platino.	<i>Deuto-idriodato di platino.</i>	ib.
— di potassa.	<i>Proto-idriodato di potassio.</i>	ib.
— di rame.	<i>Deuto-idriodato di rame.</i>	ib.
— di rodio.	<i>Proto-idriodato di rodio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	100
— di telluro.	— — <i>di telluro.</i>	101
— d'urano.	<i>Deuto-idriodato d'urano.</i>	ib.
— di zinco.	<i>Proto-idriodato di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	100
<i>Idro-clorati.</i>	<i>Muriati.</i>	93
<i>Idro-clorato d'ammoniaca.</i>	{ <i>Salmiac.</i>	94
	{ <i>Sale ammoniaco.</i>	ib.
	{ <i>Muriato d'ammoniaca.</i>	ib.
<i>Idro-cianati.</i>	<i>Prussiati.</i>	120
<i>Idro-cianato d'ammoniaca.</i>	<i>Prussiato d'ammoniaca.</i>	ib.
<i>Idro-cianati tripli.</i>	<i>Prussiati tripli.</i>	121
<i>Idro-fluati.</i>	<i>Fluati.</i>	111

	Sal ammoniaco spatico.	111
	Ammoniaca spatica.	ib.
<i>Idro-fluato d'ammoniaca.</i>	Spato ammoniacale.	ib.
	Fluore ammoniacale.	ib.
	Fluato d'ammoniaca.	ib.
<i>Idro-fluo-borati.</i>	Fluo-borati.	112
<i>Idro-fluo-borato d'ammoniaca.</i>	Fluo-borato d'ammoniaca.	113
— — <i>di protossido d'aluminio.</i>	— d'allumina.	ib.
— — — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	112
<i>Idrogeno</i>	Flogistico di Kirwan.	54
	Gaz o aria infiammabile.	ib.
	Flogogeno.	ib.
<i>Idrogeno azotato.</i>	<i>Ammoniaca.</i>	121
— <i>fosfo-solfurato.</i>		
— <i>arsenicato.</i>		
— <i>per-carburato . . .</i>	Gaz oleo faciente.	54
— <i>per-solfurato.</i>	— flogogeno ossi-carburato	ib.
	<i>Idruro di zolfo.</i>	ib.
	Gaz infiammabile mofettizzato.	ib.
— <i>proto-carburato . . .</i>	— — carbonoso.	ib.
	— — delle paludi.	ib.
	— — idro-carburato.	ib.
	— idrogeno carbonato.	ib.
— <i>per-fosforato.</i>	— idrogeno fosforato.	ib.
— <i>proto-fosforato.</i>		ib.
— <i>seleniato.</i>	<i>Acido idro-selenico.</i>	ib.

<i>Idrogeno tellurato.</i>		54
— <i>zincato.</i>		ib.
<i>Idro-solfati.</i>	<i>Idro-solfuri.</i>	77
<i>Idro-solfato d'ammoniaca.</i>	<i>Idro-solfato d'ammoniaca</i>	78
<i>Idro-solfati solforati.</i>	<i>Idro-solfuri solforati.</i>	ib.
<i>Idro-solfato solforato d'ammoniaca.</i>	<i>Idro-solfuro-solforato d'ammoniaca.</i>	ib.
<i>Idro-solfuri.</i>	<i>Idro-solfati.</i>	77
<i>Idro-solfuro d'ammoniaca.</i>	<i>Idro-solfato d'ammoniaca.</i>	ib.
— — <i>d'argento.</i>	<i>Protossi-solfuro d'argento.</i>	77
— — <i>di barita.</i>	<i>Proto-idro-solfato di bario</i>	78
— — <i>di bismuto.</i>	<i>Protossi-solfuro di bismuto</i>	77
— — <i>di calce.</i>	<i>Proto-idro-solfato di calcio</i>	78
— — <i>di ferro.</i>	<i>Protossi-solfuro di ferro.</i>	77
— — <i>di magnesia.</i>	<i>Proto-idro-solfato di magnesio.</i>	78
— — <i>di manganese.</i>	<i>Protossi-solfuro di manganese.</i>	77
— — <i>di potassa.</i>	<i>Proto-idro-solfato di potassio.</i>	78
— — <i>di rame.</i>	<i>Deutossi-solfuro di rame.</i>	77
— — <i>di soda.</i>	<i>Proto-idro-solfato di sodio.</i>	78
— — <i>di stagno.</i>	<i>Deutossi-solfuro di stagno.</i>	77
<i>Idro-solfuri solforati.</i>	<i>Idro-solfati solforati.</i>	78
<i>Idro-solfuro-solforato d'ammoniaca.</i>	<i>Idro-solfato-solforato d'ammoniaca</i>	ib.
— — — <i>di barita.</i>	<i>Proto-idro-solfato-solforato di bario.</i>	ib.
— — — <i>di calce.</i>	— — — <i>di calcio.</i>	ib.
— — — <i>di magnesia.</i>	— — — <i>di magnesio.</i>	ib.
— — — <i>di potassa.</i>	— — — <i>di potassio.</i>	ib.
— — — <i>di soda.</i>	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
<i>Idruri.</i>		54
<i>Idruro d'arsenico.</i>		ib.
— <i>di mercurio.</i>		55
— — <i>ammoniacale.</i>		ib.
— <i>di mercurio, di potassio e d'ammoniaca.</i>		ib.

<i>Idruro di mercurio e di potassio.</i>		55
— <i>di telluro.</i>		ib.
— <i>di zolfo</i>	} Idrogeno sopra-solfurato.	54
		} Zolfo idrogenato.
<i>Inulina.</i>		260
<i>Iodati.</i>	<i>Ossiodi.</i>	99
<i>Iodato d'ammoniaca.</i>	<i>Iodato d'ammoniaca.</i>	ib.
— <i>d'antimonio.</i>	<i>Proto-iodato d'antimonio.</i>	ib.
— <i>d'argento.</i>	— — <i>d'argento.</i>	100
— <i>di barita.</i>	— — <i>di bario.</i>	99
— <i>di bismuto.</i>	— — <i>di bismuto.</i>	ib.
— <i>di calce.</i>	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— <i>di cobalto.</i>	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— <i>di colombio.</i>	— — <i>di colombio.</i>	ib.
— <i>di cromo.</i>	— — <i>di cromo.</i>	ib.
— <i>di ferro.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— <i>di glucina.</i>	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— <i>d'ittria.</i>	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— <i>di manganese.</i>	— — <i>di manganese.</i>	ib.
— <i>di mercurio.</i>	— — <i>di mercurio.</i>	100
— — <i>acido.</i>	<i>Sopra-iodato di mercurio.</i>	ib.
— — <i>con eccesso di base.</i>	<i>Sotto-iodato di mercurio.</i>	ib.
— <i>di moliddeno.</i>	<i>Proto-iodato di moliddeno.</i>	99
— <i>di nikelio.</i>	<i>Deuto-iodato di nikelio.</i>	100
— <i>d'oro.</i>	— — <i>d'oro.</i>	ib.
— <i>di palladio.</i>	<i>Proto-iodato di palladio.</i>	ib.
— <i>di piombo.</i>	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— <i>di platino.</i>	<i>Deuto-iodato di platino.</i>	ib.
— <i>di potassa.</i>	<i>Proto-iodato di potassio.</i>	99
— <i>di rame.</i>	<i>Deuto-iodato di rame.</i>	ib.
— <i>di rodio.</i>	<i>Proto-iodato di rodio.</i>	100
— <i>di soda.</i>	— — <i>di sodio.</i>	99
— <i>di stronziana.</i>	— — <i>di stronzio.</i>	ib.

Iodato di telluro.	<i>Proto-iodato di telluro.</i>	100
— d'urano.	<i>Deuto-iodato d'urano.</i>	99
— di zinco.	<i>Proto-iodato di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
<i>Iodati iodurati.</i>		100
<i>Iodio.</i>	<i>Iodina.</i>	96, 97
<i>Iodio fulminante.</i>	<i>Ioduro d'azoto.</i>	ib.
<i>Iodina.</i>	<i>Iodio.</i>	ib.
<i>Ioduri.</i>		ib.
<i>Ioduro d'ammoniaca.</i>		98
— <i>d'antimonio.</i>		ib.
— <i>d'argento.</i>		ib.
— <i>d'azoto.</i>	<i>Iodio fulminante.</i>	97
— <i>di bario.</i>		98
— <i>di bismuto.</i>		ib.
— <i>di calcio.</i>		97
— <i>di cloro.</i>		ib.
— <i>di colombio.</i>		98
— <i>di cromo.</i>		ib.
— <i>di ferro.</i>		ib.
— <i>di fosforo.</i>		97
— <i>di magnesio.</i>		ib.
— <i>di mercurio.</i>		98
— <i>di moliddeno.</i>		ib.
— <i>di palladio.</i>		ib.
— <i>di piombo.</i>		ib.
— <i>di platino.</i>		ib.
— <i>di potassio.</i>		ib.
— <i>di rame.</i>		ib.
— <i>di rodio.</i>		ib.
— <i>di sodio.</i>		ib.
— <i>di stagno.</i>		ib.
— <i>di stronzio.</i>		97
— <i>di titano.</i>		98
— <i>di tunsteno.</i>		ib.
<i>Ioduro d'urano.</i>		98
— <i>di zinco.</i>		ib.

<i>Ioduro di zolfo.</i>	97
<i>Iposofati.</i>	71
<i>Iposofiti.</i>	72
<i>Iponitriti.</i>	109
<i>Iridio.</i>	228
<i>Ittria.</i>	<i>Protossido d'ittrio.</i>
<i>Ittria in gelatina.</i>	<i>Idrato di protossido d'it-</i> <i>trio.</i> 38, 139
<i>Ittrio.</i>	<i>Metallo dell'ittria.</i> ib.

L

<i>Lana filosofica.</i>	<i>Protossido di zinco.</i> 39
<i>Lapis nero.</i>	<i>Per-carburo di ferro.</i> 62
<i>Lattati.</i>	251
<i>Lattato d'allumina.</i>	<i>Proto-lattato d'alluminio.</i> ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Lattato d'ammoniaca.</i> 252
— <i>di barita.</i>	<i>Proto-lattato di bario.</i> ib.
— <i>di calcé.</i>	— — <i>di calcio.</i> 251
— <i>di ferro.</i>	— — <i>di ferro.</i> 252
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i> 251
— <i>di piombo.</i>	— — <i>di piombo.</i> 252
— <i>di potassa.</i>	— — <i>di potassio.</i> ib.
— <i>di soda.</i>	— — <i>di sodio.</i> ib.
— <i>di stronziana.</i>	— — <i>di stronzio.</i> 252
— <i>di zinco.</i>	— — <i>di zinco.</i> ib.
<i>Leghe d'antimonio.</i>	191
— <i>d'argento.</i>	219
— <i>d'arsenico.</i>	177, 178
— <i>di bismuto.</i>	202
— <i>di cobalto.</i>	198
— <i>di ferro.</i>	169, 170
— <i>d'iridio.</i>	229
— <i>di manganese.</i>	164
— <i>di mercurio.</i>	215
— <i>di moliddeno</i>	181
— <i>di nikelio.</i>	210

Leghe d'oro.	227
— d'osmio.	217
— del palladio.	221
— di piombo.	212
— di platino.	224, 225
— di potassio.	158, 159
— di rame.	205
— di rodio.	223
— di sodio.	154
— di stagno.	173
— del telluro.	208
— di tungsteno.	186, 187
— di zinco.	166, 167
Liquore di selce.	<i>Idrato di protossido di silicio e di potassio.</i> 56
— fumante di Boyle.	<i>Idro-solfato d'ammoniaca.</i> 78
— — di Cadet.	<i>Acetato oleo-arsenicale.</i> 232
— — di Libavius.	<i>Cloruro di stagno.</i> 89
Luna.	<i>Argento.</i> 118
Luna cornea.	<i>Cloruro d'argento.</i> 91

M

Magistero di bismuto.	<i>Sotto-proto-nitrato di bismuto.</i> 108
Magnesia aerata.	<i>Sotto-proto-carbonato di magnesio.</i> 63
— bianca.	— — — <i>di magnesio.</i> ib.
— calcinata.	<i>Protossido di magnesio.</i> 145
— cretosa.	<i>Sotto-proto-carbonato di magnesio.</i> 63
— fluorata.	<i>Proto-idro-fluato di magnesio.</i> 111
— spatia.	— — — <i>di magnesio.</i> ib.
Magnesio.	Metallo della magnesia. 144
Malachite.	<i>Deuto-carbonato di rame.</i> 66
Malati.	233

Malato d'allumina.	<i>Proto-malato d'alluminio.</i>	233
— d'ammoniaca.	<i>Malato d'ammoniaca.</i>	234
— d'argento.	<i>Proto-malato d'argento.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	233
— di calce acido.	<i>Sopra-proto-malato di</i>	
	<i>calcio.</i>	ib.
— di ferro.	<i>Proto-malato di ferro.</i>	234
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	233
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	234
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	233
<i>Manganese.</i>		162
<i>Mannite.</i>		260
<i>Margarati.</i>		252
<i>Margarato d'ammoniaca.</i>		ib.
<i>Margarina.</i>	<i>Sotto-proto-margarato di</i>	
	<i>potassio.</i>	ib.
<i>Marte.</i>	<i>Ferro.</i>	168
<i>Massicot.</i>	<i>Protossido di piombo.</i>	40
<i>Materia colorante dell'azzurro di Prussia.</i>	<i>Cianogeno.</i>	113, 118
— amidacea.	<i>Amido.</i>	259
<i>Mefite ammoniacale.</i>	<i>Sotto-carbonato d'ammo-</i>	
	<i>niaca.</i>	65
— barotico.	<i>Proto-carbonato di bario.</i>	64
— calcare.	— — <i>di calcio.</i>	63
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— marziale.	— — <i>di ferro.</i>	65
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	66

Mefite di potassa.

— di soda.

Mellitati.

Mellitato d'allumina.

— d'ammoniaca.

— di barita.

— di calce.

— di ferro.

— di glucina.

— d'ittria.

— di magnesia.

— di mercurio.

— di piombo.

— di potassa.

— di rame.

— di soda.

— di stronziana.

— di zirconia.

Mercurio.

Mercurio dolee.

— fulminante.

— — d'Howard.

— precipitato bianco.

Metallo delle campane.

— del principe Roberto.

Miniera di piombo rosso.

Minio.

Mofetta atmosferica.

Moliddati.

Moliddato d'allumina.

— d'ammoniaca.

— di barita.

— di calce.

— di glucina.

Sotto-*proto-carbonato di potassio.*

— — — di sodio.

*Proto-mellitato d'alluminio.**Mellitato d'ammoniaca.**Proto-mellitato di bario.*

— — di calcio.

— — di ferro.

— — di glucinio.

— — d'ittrio.

— — di magnesio.

— — di mercurio.

— — di piombo.

— — di potassio.

— — di rame.

— — di sodio.

— — di stronzio.

— — di zirconio.

Argento vivo.

*Proto-cloruro di mercurio.**Proto-ammoniato di mercurio.**Fulminato di mercurio.**Proto-cloruro di mercurio.**Proto-cromato di piombo.**Deutossido di piombo.**Gaz azoto.**Proto-moliddato d'allu-**minio.**Moliddato d'ammoniaca.**Proto-moliddato di bario.*

— — di calcio.

— — di glucinio.

64

ib.

241

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

214

91

124

122

91

205

ib.

184

42

104

182

ib.

ib.

ib.

ib.

ib.

Moliddato d'ittria.	<i>Proto-moliddato d'ittrio.</i>	182
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
<i>Moliddeno.</i>	<i>Regolo di moliddeno.</i>	180
<i>Morati.</i>	<i>Morossalati.</i>	242
Morato d'allumina.	<i>Proto-morato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Morato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-morato di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
Mordente di ferro.	<i>Trito-acetato di ferro.</i>	232
<i>Mucati.</i>		247
Mucato d'allumina.	<i>Proto-mucato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Mucato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-mucato di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di glucina.	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
Mucilagine.	<i>Gomma.</i>	260
Muriati.	<i>Idro-clorati.</i>	93
Muriato d'allumina.	<i>Proto-idro-clorato d'al-</i>	
	<i>luminio.</i>	93

Muriato d'ammoniaca.	<i>Idro-clorato d'ammoniaca.</i>	94
— d'antimonio.	<i>Proto-idro-clorato d'antimonio.</i>	95
— d'argento.	<i>Cloruro d'argento.</i>	91
— d'arsenico.	<i>Proto-idro-clorato d'arsenico.</i>	95
— di barita.	— — — <i>di bario.</i>	94
— di bismuto.	— — — <i>di bismuto.</i>	95
— di calce secco.	<i>Cloruro di calcio.</i>	89
— di calce liquido.	<i>Proto-idro-clorato di calcio.</i>	94
— di cerio.	<i>Deuto-idro-clorato di cerio.</i>	95
— di cobalto.	<i>Proto-idro-clorato di cobalto.</i>	ib.
— di colombio.	— — — <i>di colombio.</i>	ib.
— di cromo.	— — — <i>di cromo.</i>	ib.
— di ferro al <i>minimo</i> .	— — — <i>di ferro.</i>	94
— di ferro al <i>massimo</i> .	<i>Trito-idro-clorato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	<i>Proto-idro-clorato di glucinio.</i>	ib.
— d'iridio.	— — — <i>d'iridio.</i>	96
— d'ittria.	— — — <i>d'ittrio.</i>	93
— di magnesia.	— — — <i>di magnesio.</i>	94
— di manganese.	— — — <i>di manganese.</i>	ib.
— di mercurio al <i>minimo</i> .	<i>Proto-cloruro di mercurio.</i>	91
— — al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-cloruro di mercurio.</i>	ib.
— — corrosivo.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— — dolce.	<i>Proto-cloruro di mercurio.</i>	ib.
— di moliddeno.	<i>Proto-idro-clorato di moliddeno.</i>	95
— di nikelio.	<i>Deuto-idro-clorato di nikelio.</i>	ib.
— d'oro.	<i>Proto-idro-clorato d'oro.</i>	96
— di palladio.	— — — <i>di palladio.</i>	95
— acido di palladio e di ammoniaca.	<i>Sopra-proto-idro-clorato di palladio e d'ammoniaca.</i>	ib.

Muriato di palladio e di ammoniacca con eccesso di base.	<i>Sotto-proto-idro-clorato di palladio e d'ammoniaca.</i>	95
— di piombo neutro.	<i>Proto-idro-clorato di piombo.</i>	ib.
— — con eccesso di base.	<i>Sotto-proto-idro-clorato di piombo.</i>	ib.
— di platino.	<i>Deuto-idro-clorato di platino.</i>	96
— di potassa iper-ossigenato.	<i>Proto-clorato di potassio.</i>	93
— — liquida.	<i>Proto-idro-clorato di potassio.</i>	94
— — sopra-ossigenato.	<i>Proto-clorato di potassio.</i>	93
— di rame al <i>minimo</i> .	<i>Proto-idro-clorato di rame.</i>	95
— di rame al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-idro-clorato di rame.</i>	ib.
— di rodio.	<i>Proto-idro-clorato di rodio.</i>	ib.
— acido di rodio ammoniacale.	<i>Sopra-proto-idro-clorato di rodio e d'ammoniaca.</i>	ib.
— di rodio ammoniacale con eccesso di base.	<i>Sotto-proto-idro-clorato di rodio e d'ammoniaca.</i>	ib.
— di soda.	<i>Proto-idro-clorato di sodio.</i>	94
— di soda decrepitato.	<i>Cloruro di sodio.</i>	89
— di stagno e d'ammoniaca.	<i>Idro-clorato d'ammoniaca e di protossido di stagno.</i>	95
— di stagno al <i>minimo</i> .	<i>Proto-idro-clorato di stagno.</i>	ib.
— di stagno al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-idro-clorato di stagno.</i>	ib.
— di stronziana.	<i>Proto-idro-clorato di stron-zio.</i>	94
— di telluro.	— — — <i>di telluro.</i>	95
— di titano.	— — — <i>di titano.</i>	ib.
— d'urano.	<i>Deuto-idro-clorato d'urano.</i>	ib.
— di zinco.	<i>Proto-idro-clorato di zinco.</i>	94
— di zinco con eccesso di base.	<i>Sotto-proto-idro-clorato di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	<i>Proto-idro-clorato di zir-conio.</i>	93
Muriati sopra-ossigenati e iperossigenati.	<i>Clorati.</i>	92

Muriato sopra-ossigenato d'antimonio.	Cloruro d'antimonio.	90
— — d'arsenico.	— d'arsenico.	ib.
— — di bismuto.	— di bismuto.	ib.
— — di calce.	— di calcio.	89
— — di mercurio.	Deuto-cloruro di mercurio.	91
— — di stagno.	Cloruro di stagno.	89
Murigeno.	Cloro.	86, 87

N

Nanceati.	Zumiati	248
Nanceato d'allumina.	Proto-zumiato d'alluminio.	ib.
— d'ammoniaca	Zumato d'ammoniaca.	249
— d'argento.	Proto-zumiato d'argento.	ib.
— di barita.	— — di bario.	ib.
— di calce.	— — di calcio.	ib.
— di cobalto.	— — di cobalto.	ib.
Nauceato di ferro al mi- nimo.	Proto-zumiato di ferro.	249
— di ferro al massimo.	Trito-zumiato di ferro.	ib.
— di magnesia.	Proto-zumiato di magnesio.	248
— di manganese.	— — di manganese.	249
— di mercurio.	— — di mercurio.	ib.
— di nikelio.	— — di nikelio.	ib.
— di piombo.	— — di piombo.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	ib.
— di rame.	— — di rame.	ib.
— di soda.	— — di sodio.	ib.
— di stagno.	— — di stagno.	ib.
— di stronziana.	— — di stronzio.	ib.
— di zinco.	— — di zinco.	ib.
Natro o natron.	Sotto-proto-carbonato di sodio.	64
Nikelio o nicolo.		209
Nihil album.	Protossido di zinco.	39
Nitrati	{ Nitri.	106
	{ Ossi-settonati.	ib.

Nitrato d'allumina.	<i>Proto-nitrato d'alluminio.</i>	106
— <i>d'ammoniaca</i>	{ <i>Sal ammoniacale nitroso.</i>	107
	{ <i>Nitro ammoniacale.</i>	ib.
	{ <i>Nitrato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Deuto-nitrato d'antimonio</i>	ib.
— d'argento.	<i>Proto-nitrato d'argento.</i>	108
— d'argento fuso.	— — <i>d'argento fuso.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	106
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	107
— — con eccesso di acido.	<i>Sopra-<u>proto-nitrato di bi-</u></i>	
	<i>smuto.</i>	ib.
— — con eccesso di base.	<i>Sotto-<u>proto-nitrato di bi-</u></i>	
	<i>smuto.</i>	ib.
— di calce.	<i>Proto-nitrato di calcio.</i>	106
— di cerio al <i>minimo</i> .	— — <i>di cerio.</i>	107
— di cerio al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-nitrato di cerio.</i>	ib.
— di cobalto.	<i>Proto-nitrato di cobalto.</i>	ib.
— di colombio.	— — <i>di colombio.</i>	ib.
— di cromo.	— — <i>di cromo.</i>	ib.
— di ferro al <i>minimo</i> .	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di ferro al <i>massimo</i> .	<i>Trio-nitrato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	<i>Proto-nitrato di glucinio.</i>	106
— d'ittria.	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese al <i>mi-</i>		
<i>nimo</i> .	— — <i>di manganese.</i>	107
— — al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-nitrato di manganese.</i>	ib.
— di mercurio <i>ossidulato</i> .	<i>Proto-nitrato di mercurio.</i>	108
— — <i>ossidato</i> .	<i>Deuto-nitrato di mercurio.</i>	ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	108
— di nikelio ammoniacale.	— — <i>di nikelio e d'am-</i>	
	<i>moniaca.</i>	ib.
— di palladio.	— — <i>di palladio.</i>	109
— di piombo <i>ossidulato</i> .	<i>Proto-nitrato di piombo.</i>	108
— — <i>ossidato</i> .	<i>Deuto-nitrato di piombo.</i>	ib.
— di platino.	— — <i>di platino.</i>	109
— di potassa.	<i>Proto-nitrato di potassio</i>	106

Nitrato di potassa fuso.	<i>Proto-nitrato di potassio fuso.</i>	106
— di rame.	<i>Deuto-nitrato di rame.</i>	108
— di rame con eccesso di base.	<i>Sotto deuto-nitrato di rame.</i>	ib.
— di rodio.	<i>Proto-nitrato di rodio.</i>	109
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	106
— di stagno al <i>minimo</i> .	— — <i>di stagno.</i>	107
— — al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-nitrato di stagno.</i>	ib.
— di telluro.	<i>Proto-nitrato di telluro.</i>	108
— d'urano.	— — <i>d'urano.</i>	107
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	106
Nitri.	<i>Nitrati.</i>	ib.
Nitro.	<i>Proto-nitrato di potassio.</i>	ib.
— ammoniacale.	<i>Nitrato d'ammoniaca.</i>	107
— argilloso.	<i>Proto-nitrato d'alluminio.</i>	106
— calcare.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— cubico.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— fissato dal carbone.	<i>Sotto-proto-carbonato di potassio.</i>	64
— infiammabile.	<i>Nitrato d'ammoniaca.</i>	107
— quadrangolare.	<i>Proto-nitrato di sodio.</i>	106
— romboidale.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
<i>Nitriti.</i>		109
Nitrito d'allumina.	<i>Proto-nitrito d'alluminio.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di mercurio.	<i>Deuto-nitrito di mercurio.</i>	ib.
— di potassa.	<i>Proto-nitrito di potassio.</i>	ib.
— di rame.	<i>Deuto-nitrito di rame.</i>	ib.
— di soda.	<i>Proto-nitrito di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
Nitrogeno.	<i>Azoto.</i>	104

O

Ocra.	<i>Deuto-carbonato di ferro.</i>	65
Oleati.		253
Oleato d'ammoniaca.		ib.
Olj dolci.	<i>Olj fissi.</i>	262
— empireumatici.	Epireli.	
— essenziali.	<i>Olj volatili.</i>	ib.
— fissi	{ — dolci.	ib.
	{ — grassi.	ib.
— grassi.	— fissi.	ib.
— volatili.	Olj essenziali.	262
Olio di calce.	<i>Cloruro di calcio.</i>	89
— di vitriolo.	<i>Acido solforico.</i>	74
Olivilla.		261
Oro.	Sole degli alchimisti.	226
Oro fulminante.	<i>Deuto-ammoniato d'oro.</i>	124
— mussivo.	<i>Per-solfuro di stagno.</i>	75
— di Manheim.		205
Orpimento.	<i>Solfuro d'arsenico.</i>	75
Orpino.	— d'arsenico.	ib.
Osmazoma.		265
Osmio.		217
Ottone.	Lega di rame e zinco.	205
Ossalati.	Ossalati.	235
Ossalato d'allumina.	<i>Protossalato d'alluminio.</i>	ib.
— d'ammoniaca.	<i>Ossalato d'ammoniaca.</i>	236
— d'ammoniaca acido.	<i>Soprossalato d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Protossalato d'antimonio.</i>	ib.
— d'argento.	— d'argento.	ib.
— d'arsenico.	— d'arsenico.	ib.
— di barita.	— di bario.	235
— di bismuto.	— di bismuto.	236
— di calce.	— di calcio.	235
— di calce acido.	<i>Sopra-protossalato di cal-</i>	
	<i>cio.</i>	ib.
— di cobalto al minimo.	<i>Protossalato di cobalto.</i>	236
<i>Caventou</i>		

Ossalato acido di cobalto.	<i>Sopra-protossalato di cobalto.</i>	236
— di ferro.	<i>Protossalato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	— <i>di glucinio.</i>	235
— d'ittria.	— <i>d'ittrio.</i>	ib.
— di magnesia,	— <i>di magnesio.</i>	ib.
— di manganese.	<i>Deutossalato di manganese.</i>	236
— di moliddeno.	<i>Protossalato di moliddeno.</i>	ib.
— di mercurio.	— <i>di mercurio.</i>	ib.
— — acido.	<i>Sopra-protossalato di mercurio.</i>	ib.
— di nikelio.	<i>Protossalato di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— <i>di piombo.</i>	ib.
— di platino.	<i>Deutossalato di platino.</i>	ib.
— di potassa.	<i>Protossalato di potassio.</i>	235
— di potassa acidulo.	<i>Sopra-protossalato di potassio.</i>	ib.
— acidulo di potassa e d'ammoniaca.	<i>Sopra-protossalato di potassio e d'ammoniaca.</i>	ib.
— — tetracidulo.	<i>Tetrossalato di protossido di potassio.</i>	ib.
— di rame.	<i>Protossalato di rame.</i>	236
— — acido.	<i>Sopra-protossalato di rame.</i>	ib.
— di soda.	<i>Protossalato di sodio.</i>	235
— di soda acidulo.	<i>Sopra-protossalato di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	<i>Protossalato di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— <i>di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— <i>di zirconio.</i>	235
Ossiacetati.	<i>Acetati.</i>	230
Ossiacetico.	<i>Acido acetico.</i>	ib.
<i>Ossi-cloruri.</i>		91
<i>Ossi-cianuri.</i>		119
Ossidi al minimo.	<i>Protossidi.</i>	37
— al massimo.	<i>Deutossidi, tritossidi o tetrossidi.</i>	41, 43, 44

Ossidi	{ Calci metalliche.	36
	{ Fiori metallici.	ib.
	{ Termossidi.	ib.
Ossido d'antimonio <i>bi-</i> <i>gio-bianco.</i>	<i>Protossido d'antimonio.</i>	40
— d'antimonio bianco.	<i>Deutossido d'antimonio.</i>	42
— — solforato vetroso.	<i>Sotto-solfuro d'antimonio.</i>	76
— — solforato semive-	— — <i>d'antimonio.</i>	ib.
— — — o idro-solforato	<i>Deuto-solfuro d'antimonio.</i>	ib.
— — — ranciato.	<i>Proto-solfuro d'antimonio.</i>	75
— — — rosso o bruno.	<i>Proto-ammoniato d'ar-</i>	
— d'argento ammoniacale.	<i>gento.</i>	124
— — giallo-verdiccio.	<i>Protossido d'argento.</i>	41
— — nericcio.	<i>Protossido d'argento.</i>	ib.
— d'arsenico <i>bianco su-</i>	<i>Protossido d'arsenico.</i>	39
— — <i>blimato.</i>	<i>Solfuro d'arsenico.</i>	75
— — solforato giallo.	— <i>d'arsenico.</i>	ib.
— — solforato rosso.	<i>Protossido d'azoto.</i>	37
— d'azoto.	— <i>di bismuto.</i>	40
— di bismuto.	<i>Sotto-proto-nitrato di bi-</i>	
— di bismuto per l'acido	<i>smuto.</i>	108
— nitrico.	<i>Protossido di bismuto.</i>	40
— di bismuto <i>sublimato.</i>	— <i>di bario.</i>	38
— di bario.	— <i>di carbonio.</i>	37
— di carbonio.	— <i>di cerio.</i>	40
— di cerio <i>bianco.</i>	<i>Deutossido di cerio.</i>	42
— di cerio <i>bruniccio.</i>	<i>Acido cloroso.</i>	88
— di cloro.	<i>Deuto-ammoniato di co-</i>	
— di cobalto ammonia-	<i>balto.</i>	123
— cale.	<i>Protossido di cobalto.</i>	40
— di cobalto <i>grigio.</i>	<i>Deutossido di cobalto.</i>	42
— di cobalto <i>nero.</i>	<i>Protossido di colombio.</i>	39
— di colombio <i>nero.</i>	— <i>di cromo.</i>	ib.
— di cromo verde.	<i>Proto-ammoniato di ferro.</i>	123
— di ferro ammoniacale.		

Ossido di ferro <i>bianco</i> .	<i>Protossido di ferro.</i>	39
— di ferro <i>giallo</i> .	<i>Deuto-carbonato di ferro.</i>	65
— di ferro <i>nero</i> .	<i>Deutossido di ferro.</i>	42
— di ferro <i>rosso</i> .	<i>Tritossido di ferro.</i>	43
— di fosforo <i>bianco</i> .	<i>Protossido di fosforo.</i>	37
— di fosforo <i>rosso</i> .	<i>Deutossido di fosforo.</i>	41
— gazzoso di nitrogeno.	<i>Protossido d'azoto.</i>	37
— di glucina.	— <i>di glucinio.</i>	38
— d'idrogeno.	— <i>d'idrogeno.</i>	37
— d'iridio.	— <i>d'iridio.</i>	41
— di magnesia.	— <i>di magnesio.</i>	38
— di manganese <i>bianco</i> .	— <i>di manganese.</i>	ib.
— di manganese <i>nero</i> .	<i>Tetrossido di manganese.</i>	44
— di mercurio ammoniacale.	<i>Proto-ammoniato di mercurio.</i>	124
— di mercurio <i>bianco</i> per l'acido nitrico.	<i>Sotto-protossido di mercurio.</i>	108
— — <i>giallo</i> per l'acido solforico.	<i>Sotto-deuto-solfato di mercurio.</i>	82
— — <i>nero</i> .	<i>Protossido di mercurio.</i>	41
— — <i>rosso</i> .	<i>Deutossido di mercurio.</i>	42
— — <i>nitroso</i> .	— <i>di mercurio.</i>	ib.
— di moliddeno <i>azzurro</i> .	<i>Acido moliddoso.</i>	181
— di moliddeno <i>bianco</i> .	— <i>moliddico.</i>	ib.
— di moliddeno <i>bruno</i> .	<i>Protossido di moliddeno.</i>	39, 181
— di nikelio ammoniacale.	<i>Proto-ammoniato di nikelio.</i>	124
— di nikelio <i>bruno</i> .	<i>Protossido di nikelio.</i>	40
— nitroso.	<i>Protossido d'azoto.</i>	37
— nitrico.	<i>Deutossido d'azoto.</i>	ib.
— d'oro <i>giallo</i> .	— <i>d'oro.</i>	42
— d'oro <i>violato</i> .	<i>Protossido d'oro.</i>	41
— d'oro ammoniacale.	<i>Deuto-ammoniato d'oro.</i>	124
— d'osmio <i>bianco</i> .	<i>Protossido d'osmio.</i>	41
— di palladio <i>azzurro</i> .	— <i>di palladio.</i>	ib.
— di piombo <i>bianco</i> .	<i>Proto-carbonato di piombo.</i>	66

Ossido di piombo giallo.	<i>Protossido di piombo.</i>	40
— di piombo rosso.	<i>Deutossido di piombo.</i>	42
— di piombo semivitreo.	<i>Protossido di piombo.</i>	40
— di platino giallo.	— <i>di platino.</i>	41
— di platino verde.	<i>Deutossido di platino.</i>	42
— di rame ammoniacale.	<i>Deuto-ammoniato di ra-</i>	
	<i>me.</i>	124
— di rame bruno.	<i>Deutossido di rame.</i>	42
— di rame giallo-ranciato.	<i>Protossido di rame.</i>	40
— di rame verde.	<i>Deuto-carbonato di rame.</i>	66
— di rodio giallo.	<i>Tritossido di rodio.</i>	43
— di settono.	<i>Protossido d'azoto.</i>	37
— di stagno ammoniacale.	<i>Deuto-ammoniato di sta-</i>	
	<i>gno.</i>	123
— di stagno bianco.	<i>Deutossido di stagno.</i>	42
— di stagno bigio-carico.	<i>Protossido di stagno.</i>	39
— di stagno idro-solfurato.	<i>Per-solfuro di stagno.</i>	75
— di telluro ammoniacale.	<i>Proto-ammoniato di tel-</i>	
	<i>lure.</i>	123
— di telluro bianco.	<i>Protossido di telluro.</i>	40
— di titanio rosso.		ib.
— di titanio bianco.	— <i>di titanio.</i>	ib.
— di tunsteno ammoniacale.	<i>Proto-ammoniato di tun-</i>	
	<i>steno.</i>	123
— di tunsteno nero.	<i>Protossido di tunsteno.</i>	39
— di tunsteno giallo.	<i>Acido tunstico.</i>	187
— d'urano giallo-cedrina.	<i>Deutossido d'urano.</i>	42
— d'urano nero.	<i>Protossido d'urano.</i>	40
— di zinco ammoniacale.	<i>Proto-ammoniato di zin-</i>	
	<i>co.</i>	123
— di zinco bianco.	<i>Protossido di zinco.</i>	39
Ossidulo d'azoto.	— <i>d'azoto.</i>	37
— di carbonio.	— <i>di carbonio.</i>	ib.
Ossi-fosfato di calcio.	<i>Sopra-protossido di cal-</i>	
	<i>cio.</i>	70
Ossi-fosfuri.		69

	Empireo.	36
	Principio sorbibile.	ib.
	— acidificante.	ib.
<i>Ossigeno</i>	— respirabile.	ib.
	Aria deflogisticata.	ib.
	— vitale.	ib.
	Ossigino.	ib.
Ossigino.	<i>Ossigeno</i> .	ib.
Ossi-muriato di calce.	<i>Cloruro di calcio</i> .	89
— — di mercurio.	<i>Proto-cloruro di mercurio</i> .	91
— — d'oro.	<i>Cloruro d'oro</i> .	ib.
— — di piombo.	— <i>di piombo</i> .	90
— — di platino.	— <i>di platino</i> .	91
Ossiodi.	<i>Iodati</i> .	99
Ossiodina.	<i>Acido iodico</i> .	97
Ossi-saccarico.	— <i>ossalico</i> .	134
— settonati.	<i>Nitrati</i> .	106
— settonico.	<i>Acido-nitrico</i> .	105
Ossi-solfuri.		77

P

<i>Palladio</i> .		220
Panacea mercuriale.	<i>Proto-cloruro di mercurio</i> .	91
	{ Grafite.	62
<i>Per-carburo di ferro</i>	{ Lapis nero.	ib.
	{ Piombaggine.	ib.
	{ Alcoole di zolfo.	ib.
— — <i>di zolfo</i>	{ Zolfo idrogenato.	ib.
	{ — idrogenato liquido.	ib.
	{ — carburato.	ib.
	{ Solfuro di carbonio.	ib.
<i>Per-cloruro d'iodio</i> .	Acido cloro-iodico.	89
	{ Sublimato corrosivo.	91
— — <i>di mercurio</i>	{ Muriato di mercurio cor-	ib.
	{ rosivo.	ib.
	{ — — ossidato rosso.	ib.
	{ — — surossigenato.	ib.

		Ossi-muriato di mercurio.	91
<i>Per-cloruro di mercurio.</i>	}	Deuto-muriato di mercurio	ib.
		Deuto-idro-clorato di mer- curio.	ib.
<i>Per-fosfuro di zolfo.</i>		Fosforo solforato.	68
<i>Per-ioduro d'ammoniaca.</i>			98
— — <i>di mercurio.</i>			ib.
<i>Per-solfuro d'antimonio.</i>	}	Antimonio crudo.	76
		Solfuro d'antimonio.	ib.
<i>Per-solfuro di ferro.</i>			75
— — <i>di piombo</i> . . .	}	Galena.	76
		Alquifoux.	ib.
— — <i>di stagno</i> . . .	}	Oro mussivo.	75
		Ossido di stagno idro-sol- forato.	ib.
<i>Pettato d'ammoniaca.</i>			257
<i>Picrotossina.</i>			129
<i>Pietra da calce.</i>		<i>Proto-carbonato di calcio</i>	63
— <i>da cauterio.</i>		<i>Idrato di protossido di po- tassio.</i>	57
— <i>infernale.</i>		<i>Proto-nitrato d'argento fuso.</i>	108
<i>Piombaggine.</i>		<i>Per-carburo di ferro.</i>	62
<i>Piombo.</i>		Saturno.	211
<i>Piombo rosso di Siberia.</i>		<i>Proto-cromato di piombo.</i>	184
— <i>spatico.</i>		<i>Proto-carburato di piombo.</i>	66
<i>Pirite ramosa.</i>		<i>Solfuro di rame.</i>	76
<i>Pirite marziale.</i>		— <i>di ferro.</i>	75
<i>Piro-chinati.</i>			255
<i>Piro-citrati.</i>			ib.
<i>Piro-malati.</i>			ib.
<i>Piro-mucati.</i>			ib.
<i>Piro-tartrati.</i>			247
<i>Piro-tartrato d'allumina.</i>		<i>Proto-piro-tartrato d'al- luminio.</i>	ib.
— — <i>d'ammoniaca.</i>		<i>Piro-tartrato d'ammoniaca.</i>	ib.
— — <i>di barita,</i>		<i>Proto-piro-tartrato di bario.</i>	ib.

Proto-tartrato di calce.	<i>Proto-piro-tartrato di calcio.</i>	247
— — di glucina.	— — — di glucinio.	ib.
— — d'ittria.	— — — d'ittrio.	ib.
— — di magnesia.	— — — di magnesio.	ib.
— — di potassa.	— — — di potassio.	ib.
— — di soda.	— — — di sodio.	ib.
— — di stronziana.	— — — di stronzio.	ib.
— — di zirconia.	— — — di zirconio.	ib.
<i>Piro-urati.</i>		255
<i>Policroite.</i>		263
Polvere dei Certosini.	<i>Proto-solfuro d'antimonio.</i>	75
— di Iames.	<i>Deuto-fosfato d'antimonio e di protossido di potassio</i>	71
— del conte Palma.	<i>Proto-carbonato di magnesio.</i>	63
— di Santinelli.	— — di magnesio.	ib.
— lassativa policreste.	— — di magnesio.	ib.
Ponfolice.	<i>Protossido di zinco.</i>	39
Porcellana.		134
Potassa all'alcoole.	<i>Idrato di protossido di potassio.</i>	57
— carbonata.	<i>Sotto-proto-carbonato di potassio.</i>	64
— caustica.	<i>Idrato di protossido di potassio.</i>	57
— del commercio.	<i>Sotto-proto-carbonato di potassio.</i>	64
— pura.	<i>Idrato di protossido di potassio.</i>	57
Potassana.	<i>Proto-idro-clorato di potassio.</i>	94
<i>Potassio.</i>	Metallo della potassa.	157
Precipitato rosso.	<i>Deutossido di mercurio.</i>	42
Principio acidificante.	<i>Ossigeno.</i>	36
— astringente.	<i>Acido gallico.</i>	48, 239
— respirabile.	<i>Ossigeno.</i>	36

Principio sorbile.	Ossigeno.	36
<i>Proto-acetato d'alluminio.</i>	Aceto d'argilla.	231
	Sal acetoso d'argilla.	ib.
	Acetito d'argilla.	ib.
	Acetato d'allumina.	ib.
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	232
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	233
— — <i>d'arsenico.</i>	— d'arsenico.	232
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	231
— — <i>di calcio</i> . . .	Acetato calcare.	ib.
	Sal acetoso calcare.	ib.
	Acetato di calce.	ib.
— — <i>di cerio.</i>	— di cerio.	232
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro al <i>minimo.</i>	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	231
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio</i> . . .	Sal acetoso magnesiaco.	ib.
	Aceto di magnesia.	ib.
	Acetato di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio</i> . . .	Aceto mercuriale.	233
	Terra fogliata mercuriale.	ib.
	Acetato di mercurio al <i>minimo.</i>	ib.
— — <i>di moliddeno.</i>	— di moliddeno.	232
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	233
— — <i>di piombo</i> . . .	Sal di Saturno.	ib.
	Zuccaro di Saturno.	ib.
	— di piombo.	ib.
	Aceto di piombo.	ib.
	Acetato di piombo neutro.	ib.
— — <i>di potassio</i> . . .	Sal digestivo di silvio.	231
	— diuretico.	ib.
	— essenziale di vino.	ib.
	Magistero purgativo di tartaro.	ib.
	Arcano di tartaro.	ib.

	{ Tartaro rigenerato.	231
	{ Terra fogliata di tartaro.	ib.
<i>Proto-acetato di potassio.</i>	{ — — vegetale.	ib.
	{ Aceto di potassa.	ib.
	{ Acetato di potassa.	ib.
	{ Terra fogliata cristallizzabile.	ib.
	{ — — minerale.	ib.
— — di sodio	{ Sal acetoso minerale.	ib.
	{ Aceto di soda.	ib.
	{ Acetato di soda.	ib.
— — di stagno.	— di stagno al <i>minimo</i> .	232
— — di stronzio.	— di stronziana.	231
— — di tunsteno.	— di tunsteno.	232
	{ Sal acetoso di zinco.	ib.
— — di zinco	{ Aceto di zinco.	ib.
	{ Acetato di zinco.	ib.
— — di zirconio.	— di zirconia.	230
	{ Argento fulminante di	
	{ Berthollet.	124
<i>Proto-ammoniato d'ar-</i>	{ Ossido d'argento ammo-	
<i>gento</i>	{ niacale.	ib.
	{ Ammoniuro d'argento.	ib.
— — di ferro.	Ossido di ferro ammo-	
	{ niacale.	123
	{ Mercurio fulminante.	124
— — di mercurio	{ Ossido di mercurio am-	
	{ moniacale.	ib.
— — di nikelio.	— di nikelio ammoniacale.	ib.
— — di telluro.	— di telluro ammoniacale.	123
— — di tunsteno.	— di tunsteno ammoniacale.	ib.
<i>Proto-amniotato d'allu-</i>		
<i>minio.</i>	Amniotato d'allumina.	250
— — di bario.	— di barita.	ib.
— — di calcio.	— di calce.	ib.
— — di magnesio.	— di magnesia.	ib.
— — di potassio.	— di potassa.	ib.
— — di sodio.	— di soda.	ib.
— — di stronzio.	— di stronziana.	ib.

Proto-antimoniato d'alluminio.

— — di bario.
— — di calcio.
— — di cobalto.
— — di ferro.
— — di glucinio.
— — d'ittrio.
— — di magnesio.
— — di manganese.
— — di piombo.
— — di potassio.
— — di rame.
— — di sodio.
— — di stronzio.
— — di zinco.
— — di zirconio.

Proto-antimonito d'alluminio.

— — di bario.
— — di calcio.
— — di cobalto.
— — di ferro.
— — di glucinio.
— — d'ittrio.
— — di magnesio.
— — di manganese.
— — di piombo.
— — di potassio.
— — di rame.
— — di sodio.
— — di stronzio.
— — di zirconio.

Proto-arseniato d'alluminio.

— — d'antimonio.
— — d'argento.

Antimoniato d'allumina.	192
— di barita.	ib.
— di calce.	ib.
— di cobalto.	193
— di ferro.	ib.
— di glucina.	192
— d'ittria.	ib.
— di magnesina.	ib.
— di manganese.	193
— di piombo.	ib.
— di potassa.	192
— di rame.	193
— di soda.	192
— di stronziana.	ib.
— di zinco.	193
— di zirconia.	192

Antimonito d'allumina.	193
— di barita.	ib.
— di calce.	ib.
— di cobalto.	ib.
— di ferro.	ib.
— di glucina.	ib.
— d'ittria.	ib.
— di magnesina.	ib.
— di manganese.	ib.
— di piombo.	ib.
— di potassa.	ib.
— di rame.	ib.
— di soda.	ib.
— di stronziana.	ib.
— di zirconia.	ib.

Arseniato d'allumina.	179
— d'antimonio.	180
— d'argento.	ib.

<i>Proto-arseniato d'arsenico.</i>	<i>Arseniato d'arsenico.</i>	180
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	179
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	180
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	179
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	180
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	179
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	180
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	179
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	180
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	179
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	180
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	179
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	180
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	179
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-benzoato d'allumi-</i>	<i>Benzoato d'allumina.</i>	237
— — <i>nio.</i>		
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>d'arsenico.</i>	— d'arsenico.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.

<i>Proto-benzoato di potassio.</i>	Benzoato di potassa.	237
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di titano.</i>	— di titano.	ib.
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-borato d'alluminio.</i>	{ Borace argilloso.	59
	{ Borato alluminoso.	ib.
	{ — d'allumina.	ib.
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	60
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>d'arsenico.</i>	— d'arsenico.	ib.
— — <i>di bario</i>	{ Borace pesante.	59
	{ — barotico.	ib.
	{ Borato di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	60
— — <i>di calcio</i>	{ Borace calcare.	59
	{ Borato di calce.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	162
— — <i>di magnesio</i>	{ Spato sedativo.	59
	{ Boracite.	ib.
	{ Borace di magnesia.	ib.
	{ Borato di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	60
— — <i>di mercurio</i>	{ Sal sedativo.	ib.
	{ Borato di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio</i>	{ — di potassa.	59
	{ Borace vegetale.	ib.
— — <i>di silicio.</i>	Borato di silice.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.

<i>Proto-borato di stronzio.</i>	Borato di stronziana.	59
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	59
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	60
<i>Proto-butirrato di bario.</i>		254
— — <i>di calcio.</i>		253
— — <i>di magnesio.</i>		ib.
— — <i>di piombo.</i>		254
— — <i>di potassio.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
— — <i>di stronzio.</i>		ib.
— — <i>di zinco.</i>		ib.
<i>Proto-canforato d'allu- minio.</i>	Canforato d'allumina.	246
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
<i>Proto-carbonato d'al- luminio</i>	{ Argilla cretosa.	63
	{ Creta d'allumina.	ib.
	{ Carbonato d'allumina.	ib.
— — <i>d'argento</i>	— d'argento.	66
	{ Creta barotica.	64
— — <i>di bario</i>	{ Mesite barotico.	ib.
	{ Carbonato di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	65
	{ Creta.	63
	{ Mesite, terra calcare.	ib.
	{ Spato calcare.	ib.
— — <i>di calcio</i>	{ Cremore di calce.	ib.
	{ Pietra da calce.	ib.
	{ Terra calcare aerata, effe- vescente.	ib.
	{ Carbonato di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	65
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	63

	Polvere di Sentinelli.	63
	— del conte Palma.	ib.
	— lassativa policreste.	ib.
	Terra muriatica di Kirwan.	ib.
	Mefite di magnesia.	ib.
<i>Proto-carbonato di ma-</i>	Creta magnesiaca.	ib.
<i>gnelio.</i>	Magnesia bianca cretosa.	ib.
	— aerata.	ib.
	— bianca.	ib.
	Terra magnesiaca.	ib.
	Carbonato di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	66
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
	Piombo spatico.	66
	Mefite di piombo.	ib.
	Creta di piombo.	ib.
<i>Proto-carbonato di piombo.</i>	Bianco di piombo.	ib.
	— di cerussa.	ib.
	Ossido di piombo.	ib.
	Carbonato di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa neutra.	64
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	65
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	63
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	65
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	63
<i>Proto-citrato d'alluminio.</i>	Citrato d'allumina.	138
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	ib.
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.

<i>Proto-citrato di rame.</i>	<i>Citrato di rame.</i>	238
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	ib.
— — <i>di urano.</i>	— d'urano.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-chinato d'alluminio.</i>	<i>Chinato d'allumina.</i>	241
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	240
<i>Proto-colombato d'alluminio.</i>	<i>Colombato d'allumina.</i>	189
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-clorato d'alluminio.</i>	<i>Clorato d'allumina.</i>	92
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	93
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	92
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	93
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	93

<i>Proto-clorato di zinco.</i>	Clorato di zinco.	93
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	92
<i>Proto-cromato d'alluminio.</i>	Cromato d'allumina.	184
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	ib.
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	162
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	184
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	{ Miniere di piombo rosso.	ib.
	{ Piombo rosso di Siberia.	ib.
	{ Cromato di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di silicio.</i>	— di silice.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-fosfato d'alluminio.</i>	Fosfato d'allumina.	69
— — <i>d'argento.</i>		71
— — <i>di bario.</i>		70
— — <i>di bismuto.</i>		71
— — <i>di calcio</i>	{ Terra delle ossa.	70
	{ — animale.	ib.
	{ Crisolite.	ib.
	{ Apatite.	ib.
	{ Fosfato di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di cobalto e d'al-</i>	{ Azzurro di Thénard.	71
<i>luminio</i>	{ Fosfato di cobalto e d'al-	ib.
	lumina.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	Fosfato di ferro.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	69

<i>Proto-fosfato di magnesio.</i>	Fosfato di magnesia.	69
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	71
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	70
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	71
— — <i>di silicio.</i>	— di silice.	69
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	70
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	71
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	70
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	71
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	69
<i>Proto-fosfito di bario.</i>	Fosfito di barita.	72
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-fungato d'alluminio.</i>	Fungato d'allumina.	239
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
<i>Proto-gallato d'alluminio.</i>	Gallato d'allumina.	ib.
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	240
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di cerio.</i>	— di cerio.	ib.
— — <i>di colombio.</i>	— di colombio.	ib.
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.

<i>Proto-gallato di ferro.</i>	Gallato di ferro.	240
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	239
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	240
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>d'osmio.</i>	— d'osmio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	ib.
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	239
<i>Proto-idriodato d'antimonio.</i>	Idriodato d'antimonio.	101
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	100
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	101
— — <i>di colombio.</i>	— di colombio.	ib.
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	100
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	101
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di moliddeno.</i>	— di moliddeno.	ib.
— — <i>di palladio.</i>	— di palladio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di rodio.</i>	— di rodio.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	100
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	101

<i>Proto-idriodato di zinco.</i>	<i>Idriodato di zinco.</i>	101
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconio.	100
<i>Proto-idriodato iodurato d'antimonio.</i>	<i>Idriodato iodurato d'antimonio.</i>	102
— — — <i>d'argento.</i>	— — d'argento.	103
— — — <i>di bario.</i>	— — di barita.	102
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	ib.
— — — <i>di cobalto.</i>	— — di cobalto.	ib.
— — — <i>di colombio.</i>	— — di colombio.	ib.
— — — <i>di cromo.</i>	— — di cromo.	ib.
— — — <i>di ferro.</i>	— — di ferro.	ib.
— — — <i>di glucinio.</i>	— — di glucina.	ib.
— — — <i>d'ittrio.</i>	— — d'ittria.	ib.
— — — <i>di magnesio.</i>	— — di magnesia.	ib.
— — — <i>di manganese.</i>	— — di manganese.	ib.
— — — <i>di mercurio.</i>	— — di mercurio.	103
— — — <i>di moliddeno.</i>	— — di moliddeno.	102
— — — <i>di palladio.</i>	— — di palladio.	103
— — — <i>di piombo.</i>	— — di piombo.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>	— — di potassa.	102
— — — <i>di rodio.</i>	— — di rodio.	103
— — — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	102
— — — <i>di stronzio.</i>	— — di stronziana.	ib.
— — — <i>di telluro.</i>	— — di telluro.	103
— — — <i>di zinco.</i>	— — di zinco.	102
— — — <i>di zirconio.</i>	— — di zirconia.	ib.
<i>Proto-idro-clorato d'alluminio.</i>	<i>Muriato d'allumina.</i>	93
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	95
— — <i>d'arsenico.</i>	— d'arsenico.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	94
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	95
	<i>Sal marino di calce.</i>	94
— — <i>di calcio . . .</i>	{ <i>Acqua madre del sal marino.</i>	ib.
	{ <i>Muriato di calce liquido.</i>	ib.

Proto-idro-cianato d'ar-
gento.

— —	<i>di bario.</i>
— —	<i>di calcio.</i>
— —	<i>di cobalto.</i>
— —	<i>di ferro.</i>
— —	<i>di magnesio.</i>
— —	<i>di palladio.</i>
— —	<i>di piombo.</i>
— —	<i>di potassio.</i>
— —	<i>di potassio ferrurato.</i>
— —	<i>di rame.</i>
— —	<i>di sodio.</i>
— —	<i>— ferrurato.</i>
— —	<i>di stagno.</i>
— —	<i>ferrurato d'ammo-</i> <i>niaca.</i>

— — —	<i>d'argento.</i>
— — —	<i>di bario.</i>
— — —	<i>di calcio.</i>
— — —	<i>d'ittrio.</i>
— — —	<i>di magnesio.</i>
— — —	<i>di potassio.</i>
— — —	<i>di sodio.</i>
— — —	<i>di stronzio.</i>

Proto-idro-clorato di co-
balto.

— —	<i>di colombio.</i>
— —	<i>di cromo.</i>
— —	<i>di ferro.</i>
— —	<i>di glucinio.</i>
— —	<i>d'iridio.</i>
— —	<i>d'ittrio.</i>
— —	<i>di magnesio.</i>
— — —	<i>e d'ammoniaca.</i>
— —	<i>di manganese.</i>
— —	<i>di moliddeno.</i>

Prussiato d'argento.

—	<i>di barita.</i>	120
—	<i>di calce.</i>	ib.
—	<i>di cobalto.</i>	ib.
—	<i>di ferro.</i>	ib.
—	<i>di magnesia.</i>	ib.
—	<i>di palladio.</i>	ib.
—	<i>di piombo.</i>	ib.
—	<i>di potassa.</i>	ib.
— —	<i>ferruginoso.</i>	ib.
—	<i>di rame.</i>	ib.
—	<i>di soda.</i>	120
— —	<i>ferruginoso.</i>	ib.
—	<i>di stagno.</i>	ib.

—	<i>di ferro e d'ammoniaca.</i>	121
— —	<i>d'argento.</i>	ib.
— —	<i>di barita.</i>	ib.
— —	<i>di calce.</i>	ib.
— —	<i>d'ittria.</i>	ib.
— —	<i>di magnesia.</i>	ib.
— —	<i>di potassa.</i>	ib.
— —	<i>di soda.</i>	ib.
— —	<i>di stronziana.</i>	ib.

—	<i>Muriato di cobalto liquido.</i>	95
—	<i>di colombio.</i>	ib.
—	<i>di cromo.</i>	ib.
—	<i>di ferro.</i>	94
—	<i>di glucina.</i>	ib.
—	<i>d'iridio.</i>	96
—	<i>d'ittria.</i>	93
—	<i>di magnesia.</i>	94
— —	<i>ammoniacale.</i>	ib.
—	<i>di manganese.</i>	ib.
—	<i>di moliddeno.</i>	95

<i>Proto-idro-clorato d'oro.</i>	Muriato d'oro liquido.	96
— — <i>di palladio.</i>	— di palladio.	95
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	94
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	95
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	94
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno al <i>minimo.</i>	95
— — <i>di stagno e ammoniacale.</i>	— — ammoniacale.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	94
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	95
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	94
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	93
<i>Proto-idro-fluato d'alluminio</i>	{ Fluore argilloso.	111
	{ Argilla spatica.	ib.
	{ Fluato d'argilla.	ib.
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	112
— — <i>d'arsenico.</i>	— d'arsenico.	ib.
— — <i>di bario</i>	{ Fluore pesante.	111
	{ — barotico.	ib.
	{ Fluato di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	112
	{ Spato fluore.	111
	{ — vetroso.	ib.
	{ — cubico.	ib.
— — <i>di calcio</i>	{ — fosforico.	ib.
	{ Fluore spatico.	ib.
	{ Fluato di calce.	ib.
	{ Magnesia fluorata.	111
— — <i>di magnesio</i>	{ — spatica.	ib.
	{ Fluore magnesiacco.	ib.
	{ Fluato di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	111
— — <i>di moliddeno.</i>	— di moliddeno.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.

<i>Proto-idro-fluato di potassio</i>	} Fluore tartaroso.	111
		— di tartaro.
	} Tartaro spatico.	ib.
		Fluato di potassa.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	112
	} Fluore di soda.	111
— — <i>di sodio</i>		Soda spatica.
	} Fluato di soda.	ib.
		Gaz fluorico silicato.
— — <i>di silicio</i>	} Fluato di silice.	ib.
		— di stronziana.
— — <i>di stronzio.</i>	— di zinco.	112
— — <i>di zinco.</i>		
<i>Proto-idro-seleniato di bario.</i>	Idro-seleniuro di barita.	86
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>	— — di potassa.	ib.
— — — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	ib.
— — — <i>di stronzio.</i>	— — di stronziana.	ib.
<i>Proto-idro-solfato di bario.</i>	Idro-solfuro di barita.	78
— — — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-idro-solfato solforato di bario.</i>	— solforato di bario.	ib.
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	ib.
— — — <i>di magnesio.</i>	— — di magnesia.	ib.
<i>Proto-iodato d'antimonio.</i>	Iodato d'antimonio.	99
— — — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	100
— — — <i>di bario.</i>	— di bario.	99
— — — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — — <i>di colombio.</i>	— di colombio.	ib.
— — — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	99
— — — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.

<i>Proto-iodato di glucinio.</i>	<i>Iodato di glucina.</i>	99
— — <i>d'ittrio.</i>	— <i>d'ittria.</i>	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— <i>di magnesia.</i>	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— <i>di manganese.</i>	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— <i>di mercurio.</i>	100
— — <i>di moliddeno.</i>	— <i>di moliddeno.</i>	99
— — <i>di palladio.</i>	— <i>di palladio.</i>	100
— — <i>di piombo.</i>	— <i>di piombo.</i>	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— <i>di potassa.</i>	99
— — <i>di rodio.</i>	— <i>di rodio.</i>	100
— — <i>di sodio.</i>	— <i>di soda.</i>	99
— — <i>di stronzio.</i>	— <i>di stronziana.</i>	ib.
— — <i>di telluro.</i>	— <i>di telluro.</i>	100
— — <i>di zirconio.</i>	— <i>di zirconia.</i>	99
<i>Proto-ipo-solfato di bario.</i>		82
— — <i>di calcio.</i>		ib.
— — <i>di ferro.</i>		ib.
— — <i>di litio.</i>		ib.
— — <i>di magnesio.</i>		ib.
— — <i>di manganese.</i>		ib.
— — <i>di potassio.</i>		ib.
— — <i>di rame.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
— — <i>di stronzio.</i>		ib.
— — <i>di zinco.</i>		ib.
<i>Proto ipo-solfito di bario.</i>	<i>Solfito-solforato di barita</i>	83
— — <i>di cadmio.</i>	— — <i>di cadmio.</i>	84
— — <i>di calcio.</i>	— — <i>di calce.</i>	83
— — <i>di litio.</i>	— — <i>di litina.</i>	84
— — <i>di potassio.</i>	— — <i>di potassa.</i>	ib.
— — <i>di rame.</i>	— — <i>di rame.</i>	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— — <i>di soda.</i>	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— — <i>di stronziana.</i>	83
— — <i>di zinco.</i>	— — <i>di zinco.</i>	84
<i>Proto-lattato d'alluminio.</i>	<i>Lattato d'allumina.</i>	251
— — <i>di bario.</i>	— <i>di barita.</i>	252

<i>Proto-lattato di calcio.</i>	Lattato di calce.	251
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	252
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	251
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	252
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
<i>Proto-malato d'alluminio.</i>	Malato d'allumina.	233
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	234
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	233
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	234
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	233
<i>Proto-margarato di bario.</i>		252
— — <i>di calcio.</i>		ib.
— — <i>di magnesio.</i>		ib.
— — <i>di piombo.</i>		ib.
— — <i>di potassio.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
— — <i>di stronzio.</i>		ib.
— — <i>di zinco.</i>		ib.
<i>Proto-mellitato d'allumi- nio.</i>	Mellitato d'allumina.	241
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.

Proto-mellitato d'ittrio.

- — *di magnesio.*
- — *di mercurio.*
- — *di piombo.*
- — *di potassio.*
- — *di rame.*
- — *di sodio.*
- — *di stronzio.*
- — *di zirconio.*

Proto-moliddato d'alluminio.

- — *di bario.*
- — *di calcio.*
- — *di glucinio.*
- — *d'ittrio.*
- — *di magnesio.*
- — *di mercurio.*
- — *di piombo.*
- — *di potassio.*
- — *di sodio.*
- — *di stronzio.*
- — *di zirconio.*

Proto-morato d'alluminio.

- — *di bario.*
- — *di calcio.*
- — *di glucinio.*
- — *d'ittrio.*
- — *di magnesio.*
- — *di potassio.*
- — *di sodio.*
- — *di stronzio.*
- — *di zirconio.*

Proto-mucato d'alluminio.

- — *di bario.*
- — *di calcio.*

Mellitato d'ittria.

- *di magnesio.* 241 *ib.*
- *di mercurio.* *ib.*
- *di piombo.* *ib.*
- *di potassa.* *ib.*
- *di rame.* *ib.*
- *di soda.* *ib.*
- *di stronziana.* *ib.*
- *di zirconia.* *ib.*

Moliddato d'allumina.

- *di barita.* 182 *ib.*
- *di calce.* *ib.*
- *di glucina.* *ib.*
- *d'ittria.* *ib.*
- *di magnesio.* *ib.*
- *di mercurio.* *ib.*
- *di piombo.* *ib.*
- *di potassa.* *ib.*
- *di soda.* *ib.*
- *di stronziana.* *ib.*
- *di zirconia.* *ib.*

Morato o morossolato di allumina.

- *di barita.* 242 *ib.*
- *di calce.* *ib.*
- *di glucina.* *ib.*
- *d'ittria.* *ib.*
- *di magnesio.* *ib.*
- *di potassa.* *ib.*
- *di soda.* *ib.*
- *di stronziana.* *ib.*
- *di zirconia.* *ib.*

Mucato o mucito d'allumina.

- *di barita.* 247 *ib.*
- *di calce.* *ib.*

<i>Proto-mucato di glucinio.</i>	Mucato o mucito di glucina.	247
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	bi.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-nitrato d'alluminio.</i>	{ Nitro argilloso.	106
	{ Nitrato d'allumina.	ib.
	{ Antico deuto-nitrato di	
— — <i>d'argento</i>	argento.	108
	{ Cristalli di Luna.	ib.
	{ Nitrato d'argento.	ib.
— — <i>d'argento fuso</i>	{ Pietra infernale.	ib.
	{ Nitrato d'argento fuso.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	106
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	107
— — <i>di calcio</i>	{ Nitro calcare.	106
	{ Nitrato di calce.	ib.
— — <i>di cerio.</i>	— di cerio.	107
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di colombio.</i>	— di colombio.	ib.
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro al <i>minimo</i> .	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	106
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	107
— — <i>di mercurio</i>	{ Nitro di mercurio ossidulato.	108
	{ Nitrato di mercurio al <i>minimo</i> .	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	— — ammoniacale.	ib.
— — <i>di palladio.</i>	— di palladio.	109
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	108

	}	Sal pietra.	106
		Nitro.	ib.
<i>Proto-nitrato di potassio.</i>	}	Sal di prunella.	ib.
		Cristallo minerale.	ib.
	}	Nitrato di potassa.	ib.
— — <i>di rodio.</i>		Nitrato di rodio.	109
	}	Nitro quadrangolare.	106
— — <i>di sodio</i>		— cubico, romboidale.	ib.
		Nitrato di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>		— di stagno.	107
— — <i>di telluro.</i>		— di telluro.	108
— — <i>di titano.</i>		— di titano.	107
— — <i>d'urano.</i>		— d'urano.	ib.
— — <i>di zinco.</i>		— di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>		— di zirconia.	106
<i>Proto-nitrato d'alluminio.</i>		Nitrato d'allumina.	109
— — <i>di bario.</i>		— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>		— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>		— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>		— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>		— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>		— di stronziana.	ib.
<i>Proto-oleato di bario.</i>			253
— — <i>di calcio.</i>			ib.
— — <i>di cobalto.</i>			ib.
— — <i>di cromo.</i>			ib.
— — <i>di magnesio.</i>			ib.
— — <i>di nikelio.</i>			ib.
— — <i>di piombo.</i>			ib.
— — <i>di potassio.</i>			ib.
— — <i>di sodio.</i>			ib.
— — <i>di stronzio.</i>			ib.
— — <i>di zinco.</i>			ib.
<i>Protossalato d'alluminio.</i>		Ossalato d'allumina.	235
— — <i>d'antimonio.</i>		— d'antimonio.	236
— — <i>d'argento.</i>		— d'argento.	ib.
— — <i>d'arsenico.</i>		— d'arsenico.	ib.

<i>Protossalato di bario.</i>	<i>Ossalato di barita.</i>	235
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	236
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	235
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	236
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	235
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	162
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	235
— — <i>di moliddeno.</i>	— di moliddeno.	236
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	235
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	236
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	235
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	236
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	235
<i>Proto-pettato di calcio.</i>		257
— — <i>di potassio.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
<i>Proto-piro-tartrato d'alluminio.</i>	<i>Piro-tartrato d'allumina.</i>	247
— — — <i>di bario.</i>	— — di barita.	ib.
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	ib.
— — — <i>di glucinio.</i>	— — di glucina.	ib.
— — — <i>d'ittrio.</i>	— — d'ittria.	ib.
— — — <i>di magnesio.</i>	— — di magnesia.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>	— — di potassa.	ib.
— — — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	ib.
— — — <i>di stronzio.</i>	— — di stronziana.	ib.
— — — <i>di zirconio.</i>	— — di zirconia.	ib.
<i>Proto-rosato d'alluminio.</i>	<i>Rosato d'allumina.</i>	250
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.

<i>Proto-rosato di magnesio.</i>	Rosato di magnesia.	250
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-sebato d'alluminio.</i>	Sebato d'allumina.	251
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-solfato d'alluminio.</i>	Solfato d'allumina.	78
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	82
— — <i>di bario</i>	{ Spato pesante.	79
	{ Vitriolo pesante.	ib.
	{ Solfato di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	81
	{ Gesse.	79
	{ Specchio d'asino.	ib.
	{ Selenite.	ib.
— — <i>di calcio</i>	{ Vitriolo di calce.	ib.
	{ — calcare.	ib.
	{ Solfato di calce.	ib.
— — <i>di colombio.</i>	— di colombio.	80
— — <i>di cromo.</i>	— di cromo.	ib.
	{ Copparosa verde.	ib.
	{ Vitriolo verde.	ib.
— — <i>di ferro</i>	{ — marziale.	ib.
	{ — di ferro.	ib.
	{ Solfato di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	79
— — <i>d'iridio.</i>	— d'iridio.	82
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	79

	} Sal calartico amaro.	79	
		— di seydschutz.	ib.
		— di seydlitz.	ib.
<i>Proto-solfato di magnesia.</i>		— d'epsom.	ib.
		— di Canale.	ib.
		Vitriolo magnesiaco.	ib.
		Solfato di magnesia.	ib.
— — <i>di manganesc.</i>	— di manganese.	80	
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	81	
— — <i>di moliddeno.</i>	— di moliddeno.	80	
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	81	
— — <i>d'osmio.</i>	— d'osmio.	82	
— — <i>di palladio.</i>	— di palladio.	ib.	
	} Sal policresto di Glazer.	79	
		Arcano duplicato.	ib.
— — <i>di potassio</i>		Sal de duobus.	ib.
		Tartaro vitriolato.	ib.
		Vitriolo di potassa.	ib.
		Solfato di potassa.	ib.
— — — <i>e d'ammoniaca.</i>		— — e d'ammoniaca.	80
— — <i>di rodio.</i>	— di rodio.	82	
	} Sal ammirabile di Glaubero.	79	
— — <i>di sodio</i>		Vitriolo di soda.	ib.
		Solfato di soda.	ib.
— — — <i>e d'ammoniaca.</i>		— — e d'ammoniaca.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	80	
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	79	
— — <i>di telluro.</i>	— di telluro.	81	
— — <i>d'urano.</i>	— d'urano.	ib.	
	} Copparosa bianca.	80	
— — <i>di zinco</i>		Vitriolo bianco di Goslard.	ib.
		— bianco.	ib.
		— di zinco.	ib.
		Solfato di zinco.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	78	
<i>Proto-solfito d'alluminio.</i>	Solfito d'allumina.	83	
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.	

<i>Proto-solfato d'argento e d'ammoniaca.</i>	<i>Solfato d'argento e d'ammoniaca.</i>	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	— — e d'ammoniaca.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio</i>	} <i>Sal solforoso di Sthal.</i>	ib.
		} <i>Solfato di potassa.</i>
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di sodio.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
<i>Proto-solfuro d'antimonio.</i>	<i>Kermes minerale.</i>	75
<i>Proto-solfo-sinapato di bario.</i>		257
— — <i>di calcio.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
<i>Proto-suberato d'alluminio.</i>	<i>Suberato d'allumina.</i>	248
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.

<i>Proto-suberato di zirconio.</i>	Suberato di zirconia.	248
<i>Proto-succinato d'alluminio.</i>	Succinato d'allumina.	242
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	243
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	242
— — <i>di cerio.</i>	— di cerio.	243
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	242
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	243
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	242
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	ib.
<i>Proto-tartrato d'alluminio.</i>	Tartrito o tartrato d'al- lumina.	243
— — <i>d'antimonio.</i>	— d'antimonio.	245
— — <i>d'argento.</i>	— d'argento.	ib.
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	243
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di litina.	162
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	243
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	246
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
	Tartaro tartarizzato.	244
	— solubile.	ib.
	Sal vegetale.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	Tartaro alcalizzato.	ib.
	— di potassa.	ib.
	Tartrito o tartrato di po- tassa.	ib.

<i>Proto-tartrato di potassio e d'alluminio.</i>	Tartrito di potassa e d'allumina.	244
— — — e d'ammoniaca.	— — e d'ammoniaca.	ib.
— — — e d'antimonio.	Tartaro stibiato.	245
	Emetico.	ib.
	Tartaro emetico.	ib.
	— antimoniato.	ib.
— — — e d'argento.	Tartrito di potassa antimoniato.	ib.
— — — e di bario.	— — e d'argento.	ib.
— — — e di calcio.	— — e di barita.	244
	— — e di calce.	ib.
— — — e di ferro . .	Tartaro calibeato.	245
	— marziale solubile.	ib.
	Tartrito di potassa ferruginoso.	ib.
	— — e di ferro.	ib.
— — — e di magnesio.	— — e di magnesia.	244
— — — e di manganese.	— — e di manganese.	ib.
— — — e di mercurio.	— — e di mercurio.	ib.
— — — e di piombo.	— — e di piombo.	ib.
— — — e di deutossido di rame.	— — e di rame.	ib.
— — — e di sodio .	Tartaro di soda.	244
	Sal policresto della Rochelle.	ib.
	— di Seignette.	ib.
— — — e di stronzio.	Tartaro di potassa e di soda.	ib.
	Tartrito di potassa e di stronziana.	244
— — — e di zinco.	— — e di zinco.	245
— — di sodio.	— di soda.	243
— — di stronzio.	— di stronziana.	ib.
— — di zinco.	— di zinco.	245
— — di zirconio.	— di zirconia.	243
<i>Proto-tunstato d'alluminio.</i>	Tunstato d'allumina.	187

<i>Proto-tunstato di bario.</i>	Tunstato di barita.	187
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — — <i>e di mangane-</i>	— — e di manganese.	ib.
— — <i>nese.</i>	— di glucina.	ib.
— — <i>di glucinio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— di litina.	ib.
— — <i>di litio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di zirconia.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>		
<i>Proto-urato d'alluminio.</i>	Urato d'allumina.	249
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Proto-zumiato d'allumi-</i>	Nanceato o zumiato d'al-	
<i>nio.</i>	lumina.	248
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	249
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	— di ferro.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	— di manganese.	ib.
— — <i>di mercurio.</i>	— di mercurio.	ib.
— — <i>di nikelio.</i>	— di nikelio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
<i>Protossi-cianuro d'allu-</i>	Cianuro d'allumina.	119
<i>minio.</i>		

<i>Protossi-cianuro di bario.</i>	Cianuro di barita.	119
— — — <i>idro-solfatato.</i>	— — idro-solforato.	ib.
— — — <i>solforato.</i>	— — solforato.	ib.
— — <i>di calcio.</i>	— di calce.	ib.
— — <i>di cobalto.</i>	— di cobalto.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di palladio.</i>	— di palladio.	ib.
— — <i>di piombo.</i>	— di piombo.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— di rame.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco.	ib.
<i>Protossi-cloruro d'alluminio.</i>	Cloruro d'allumina.	92
— — <i>di bario.</i>	— di barita.	ib.
— — <i>di calcio</i>	— di calce.	ib.
	} Disinfettante di <i>Labarraque.</i>	
		ib.
— — <i>di glucinio.</i>	Cloruro di glucina.	ib.
— — <i>d'ittrio.</i>	— d'ittria.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	— di magnesia.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— di potassa.	ib.
— — <i>di sodio.</i>	— di soda.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zirconio.</i>	— di zirconia.	91
<i>Protossi-fosfuro d'alluminio.</i>		69
— — <i>di bario.</i>		ib.
— — <i>di calcio.</i>		ib.
— — <i>di glucinio.</i>		ib.
— — <i>d'ittrio.</i>		ib.
— — <i>di magnesio.</i>		ib.
— — <i>di potassio.</i>		ib.
— — <i>di sodio.</i>		ib.
— — <i>di stronzio.</i>		ib.

<i>Protossidi</i>	{ Ossidi al <i>minimo</i> .	36
	{ Ossiduli (<i>Klaproth</i>).	ib.
	{ Terra dell'allume.	38
<i>Protossido d'alluminio</i> .	{ Allumina calcinata.	ib.
	{ Argilla pura.	ib.
— <i>d'antimonio</i> .	Ossido <i>bianco</i> d'antimonio.	40
	— <i>oliva</i> d'argento.	41
— <i>d'argento</i>	{ Antico deutossido d'ar- gento.	ib.
	{ Arsenico <i>bianco</i> .	39
— <i>d'arsenico</i>	{ Ossido <i>bianco</i> d'arsenico.	ib.
	{ Acido arsenioso.	ib.
	{ Gaz nitroso deflogisticato.	37
	{ Ossido gazofo di nitrogeno.	ib.
— <i>d'azoto</i>	{ — nitroso.	ib.
	{ — di settono.	ib.
	{ Ossidulo d'azoto.	ib.
	{ Gaz ossido d'azoto.	ib.
— <i>di bario</i>	{ Barita caustica.	38
	{ — pura.	ib.
— <i>di bismuto</i>	{ Ossido giallo di bismuto.	40
	{ Antico <i>deutossido</i> di bi- smuto.	ib.
— <i>di cadmio</i> .	Ossido <i>giallo</i> di cadmio.	39
— <i>di calcio</i>	{ Terra calcare.	38
	{ Calce.	ib.
	{ Calce viva.	ib.
— <i>di carbonio</i>	{ Ossidulo di carbonio.	37
	{ Gaz ossido di carbonio.	ib.
— <i>di cerio</i> .	Ossido <i>bianco</i> di cerio.	40
— <i>di cloro e acido clo- roso</i>	{ Euclorina.	37
	{ Acido muriatico sopra-os- sigenato.	ib.
— <i>di cobalto</i> .	Ossido <i>bigio</i> di cobalto.	40
— <i>di colombio</i> .	— <i>nero</i> di colombio.	39
— <i>di cromo</i> .	— <i>verde</i> di cromo.	ib.
— <i>di ferro</i> .	— <i>bianco</i> di ferro.	ib.

<i>Protossido di fosforo.</i>	Ossido <i>bianco</i> di fosforo.	37
— <i>di glucinio.</i>	Glucina.	38
— <i>d'idrogeno.</i>	Acqua.	37
— <i>d'iridio.</i>	Ossido d'iridio.	41
— <i>d'ittrio.</i>	Ittria pura.	38
— <i>di litio</i>	{ Litina.	ib.
	{ Lithion.	ib.
— <i>di magnesio</i>	{ Magnesia bianca.	ib.
	{ — calcinata.	ib.
— <i>di manganese.</i>	Ossido <i>bianco</i> di manganese.	ib.
— <i>di mercurio</i>	{ Etiope <i>per se</i> .	41
	{ Ossido <i>bigio nericcio</i> di mercurio.	ib.
— <i>di moliddeno.</i>	— <i>bruno</i> di moliddeno.	39
— <i>di nikelio</i>	{ — di nikelio.	40
	{ Antico deutossido di nikelio.	ib.
— <i>d'oro.</i>	— <i>violaceo</i> d'oro.	41
— <i>d'osmio.</i>	— <i>bianco</i> d'osmio.	ib.
— <i>di palladio.</i>	— <i>azzurro</i> di palladio.	ib.
— <i>di piombo</i>	{ Massicot.	40
	{ Ossido <i>giallo</i> di piombo.	ib.
— <i>di platino.</i>	— <i>verde</i> di platino.	41
— <i>di potassio</i>	{ Antico deutossido di potassio.	38
	{ Potassa pura.	ib.
	{ Pietra da cauterio.	ib.
— <i>di rame.</i>	{ Potassa all'alcoole.	ib.
	Ossido <i>giallo ranciato</i> di rame.	40
— <i>di rodio.</i>		42
— <i>di silicio</i>	{ Terra vetrificabile.	37
	{ — selciosa.	ib.
— <i>di sodio</i>	{ Silice.	ib.
	{ Antico deutossido di sodio.	38
— <i>di stagno.</i>	{ Soda caustica.	ib.
	Ossido di stagno <i>bigio carico</i> .	39

<i>Protossido di stronzio.</i>	Stronziana pura.	38
— <i>di telluro.</i>	Ossido bianco di telluro.	40
— <i>di torinio.</i>	Torina.	38
— <i>di tunsteno.</i>	— nero di tunsteno.	39
— <i>d'urano.</i>	— nero d'urano.	40
— <i>di zinco</i>	{ Ossido bianco di zinco.	39
	{ Antico deutossido di zinco.	ib.
	{ <i>Nihil album</i> ec.	ib.
— <i>di zirconio</i>	{ Zirconia pura.	38
	{ Terra del Giargone.	ib.
— <i>di zolfo.</i>	Ossido rosso di zolfo.	37
<i>Potossi-solfuro d'argento.</i>	Solfuro d'argento.	77
— — <i>di bismuto.</i>	— di bismuto.	ib.
— — <i>di bario</i>	{ Fegato di zolfo barotico.	ib.
	{ Solfuro di barita.	ib.
— — <i>di calcio</i>	{ Fegato di zolfo calcare.	ib.
	{ Solfuro di calce.	ib.
— — <i>di ferro.</i>	Idro-solfuro di ferro.	ib.
— — <i>di magnesio.</i>	Solfuro di magnesia.	ib.
— — <i>di manganese.</i>	Idro-solfuro di manganese.	ib.
— — <i>di potassio</i>	{ Fegato di zolfo.	ib.
	{ Solfuro di potassa.	ib.
— — <i>di rame.</i>	Idro-solfuro di rame.	ib.
— — <i>di sodio</i>	{ Epate alcalino.	77
	{ Solfuro di soda.	ib.
— — <i>di stagno.</i>	— di stagno.	ib.
— — <i>di stronzio.</i>	— di stronziana.	ib.
— — <i>di zinco.</i>	— di zinco ossigenato.	ib.
Prussiati.	<i>Idro-cianati.</i>	
Prussiato d'allumina.	<i>Proto-idro-cianato d'allu-</i>	
	<i>minio.</i>	120
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di palladio.	— — <i>di palladio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.

Prussiato di potassa.	<i>Proto-idro-cianato di potassio.</i>	120
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.
— d'ammoniaca e di ferro	<i>Idro-cianato d'ammoniacca, e di deutossido di ferro.</i>	121
— di barita e di ferro.	<i>Pròto-idro-cianato di bario e di deutossido di ferro.</i>	ib.
— di calce e di ferro.	— — <i>di calcio e di deutossido di ferro.</i>	ib.
— di magnesia e di ferro.	— — <i>di magnesio e di deutossido di ferro.</i>	ib.
— di potassa e di ferro.	— — <i>di potassio e di deutossido di ferro.</i>	ib.
— di soda e di ferro.	— — <i>di sodio e di deutossido di ferro.</i>	ib.
— di stronziana e di ferro.	— — <i>di stronzio e di deutossido di ferro.</i>	ib.
Purgativo di tartaro.	<i>Proto-acetato di potassio.</i>	131

Q

Quadrossalato di protossido di potassa.	<i>Tetrossalato di protossido di potassio.</i>	235
---	--	-----

R

<i>Rame.</i>	<i>Venere.</i>	203, 204
Realgar.	<i>Solfuro d'arsenico.</i>	75
Regolo d'antimonio.	<i>Antimonio.</i>	190
— d'arsenico.	<i>Arsenico metallo.</i>	276
— di bismuto.	<i>Bismuto.</i>	201
— di cobalto.	<i>Cobalto.</i>	197
— di manganese.	<i>Manganese.</i>	163
— di moliddeno.	<i>Moliddeno.</i>	180

Regolo di rame.	<i>Rame.</i>	204
— di siderite.	<i>Fosforo di ferro.</i>	68
— di stagno.	<i>Stagno.</i>	172
— di zinco.	<i>Zinco.</i>	165
Resine.	<i>Resine.</i>	262
Rodio.		222
Rosati.		250
Rosato d'allumina.	<i>Proto-rosato d'alluminio.</i>	ib.
— d'ammoniaca.	— — <i>d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.

S

Sale acetoso d'argilla.	<i>Proto-acetato d'alluminio.</i>	231
— — d'ammoniaca.	<i>Acetato d'ammoniaca.</i>	ib.
— — calcare.	<i>Proto-acetato di calcio.</i>	ib.
— — minerale.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— — di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— — di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	232
— d'acetosa.	<i>Sopra-protossalato di potassio.</i>	235
— d'Alembroth	} <i>Idro-clorato d'ammoniaca e di deutossido di mercurio.</i>	94
— ammirabile di Glauber.		<i>Proto-solfato di sodio.</i>
— — perlato.	<i>Sopra-protossalato di sodio.</i>	70
— ammoniaco.	<i>Idro-clorato d'ammoniaca.</i>	94
— — cretoso.	<i>Sotto-carbonato d'ammoniaca.</i>	65
— — nitroso.	<i>Nitrato d'ammoniaca.</i>	107
— — sedativo.	<i>Borato d'ammoniaca.</i>	60

Sal acetoso spatico.	<i>Idro-fluato d'ammoniaca.</i>	112
— — vitriolico.	<i>Solfato d'ammoniaca.</i>	80
— d'assenzio.	<i>Sotto-proto-carbonato di</i>	
	<i>potassio.</i>	64
— del benzoino.	<i>Acido benzoico.</i>	236
— di Canale.	<i>Proto-solfato di magnesio.</i>	79
— catartico.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di cicoria.	<i>Sotto-proto-carbonato di</i>	
	<i>potassio.</i>	64
— comune cristallizzato.	<i>Proto-idro-clorato di sodio.</i>	94
— di cucina.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
— digestivo di Silvio.	<i>Proto-acetato di potassio.</i>	231
— diuretico.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— de duobus.	<i>Proto-solfato di potassio.</i>	79
— d'Epsom.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— essenziale di vino.	<i>Proto-acetato di potassio.</i>	231
— febbrifugo di Silvio.	<i>Proto-idro-clorato di po-</i>	
	<i>tassio.</i>	94
— fisso di tartaro.	<i>Sotto-proto-carbonato di</i>	
	<i>potassio.</i>	64
— fusibile dell'orina.	<i>Proto-fosfato di sodio e</i>	
	<i>d'ammoniaca.</i>	70
— gemma.	<i>Proto-idro-clorato di so-</i>	
	<i>dio.</i>	94
— di Glauber.	<i>Proto-solfato di sodio.</i>	70
— marino.	<i>Proto-idro-clorato di so-</i>	
	<i>dio.</i>	94
— — calcare.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
Salicina.		131
Salmiac.	<i>Idro-clorato d'ammoniaca.</i>	94
Sal nativo dell'orina.	<i>Proto-fosfato di sodio e</i>	
	<i>d'ammoniaca.</i>	70
Sal nitro.	<i>Proto-nitrato di potassio.</i>	106
Sal pietra.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
Sal policresto di Glazer.	<i>Proto-solfato di potassio.</i>	79
— — della Rochelle.	<i>Proto-tartrato di potassio</i>	
	<i>e di sodio.</i>	244

Sal prunello.	<i>Proto-nitrato di potassio</i>	-
— regalino d'oro.	<i>fuso.</i>	106
— secreto di Glauber.	<i>Proto-idro-clorato d'oro.</i>	96
— sedativo.	<i>Solfato d'ammoniaca.</i>	80
— — mercuriale.	<i>Acido borico.</i>	58
— di Seidlitz.	<i>Proto-borato di mercurio.</i>	60
— di Seidschutz.	<i>Proto-solfato di magnesio.</i>	79
— di Seignette.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— solforoso di Sthal.	<i>Proto-tartrato di potassio</i>	
— di tartaro.	<i>e di sodio.</i>	244
— vegetale.	<i>Proto-solfato di potassio.</i>	83
— di vitriolo narcotico.	<i>Sotto-proto-carbonato di</i>	
— volatile d'Inghilterra.	<i>potassio.</i>	64
— — di succino.	<i>Proto-tartrato di potassio.</i>	244
<i>Santalina.</i>	<i>Acido borico.</i>	58
<i>Scialappina.</i>	<i>Sotto-carbonato d'ammo-</i>	
Sapone de' vetraj.	<i>niaca.</i>	65
Saturno.	<i>Acido succinico.</i>	242
<i>Sebati.</i>		263
Sebato d'allumina.		131
— d'ammoniaca.	<i>Tetrossido di manganese.</i>	44
— d'argento.	<i>Piombo.</i>	211
— di barita.	<i>Sebati.</i>	251
— di calce.	<i>Proto-sebato d'alluminio.</i>	ib.
— di magnesia.	<i>Sebato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di mercurio.	<i>Proto-sebato d'argento.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
Selenite.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
Settono.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
Siéro di latte inacidito.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
	<i>Proto-solfato di calcio.</i>	79
	<i>Azoto.</i>	104
	<i>Acido lattico.</i>	251

Silice.	<i>Protossido di silicio.</i>	37
<i>Silicio.</i>	Metallo della silice.	133
Similorò.	Lega di rame e zinco.	205
Soda.	<i>Sotto-protò-carbonato di sodio.</i>	64
— aerata.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
— caustica.	<i>Itrato di protossido di sodio.</i>	57
— cretosa.	<i>Sotto-protò-carbonato di sodio.</i>	64
— effervescente.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.
— pura.	<i>Itrato di protossido di sodio.</i>	57
— spatìca.	<i>Protò-idro-fluato di sodio.</i>	111
<i>Sodio.</i>	Metallo della soda.	154
Sole degli alchimisti.	<i>Oro.</i>	226
Siderio.	<i>Fosfuro di ferro.</i>	68
Siderotide.	— <i>di ferro.</i>	ib.
<i>Solfati</i>	{ <i>Vitrioli.</i>	78
	{ <i>Solfati.</i>	ib.
Solfato d'allumina.	<i>Protò-solfato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca</i>	{ <i>Sal secreto di Glauber.</i>	80
	{ — ammoniacale vitriolico.	ib.
	{ <i>Vitriolo ammoniacale.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Protò-solfato d'antimonio.</i>	80
— d'argento.	— — <i>d'argento.</i>	82
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	79
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	81
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	79
— di cerio.	<i>Deuto-solfato di cerio.</i>	81
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di colombio.	<i>Protò-solfato di colombio.</i>	80
— di cromo.	— — <i>di cromo.</i>	ib.
— di ferro al <i>minimo.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— — al <i>massimo.</i>	<i>Tritò-solfato di ferro.</i>	ib.
— di glucina.	<i>Protò-solfato di glucinio.</i>	79
— d'iridio.	— — <i>d'iridio.</i>	82

Solfato d'ittria.	<i>Proto-solfato d'ittrio.</i>	79
— di litina.	— — <i>di litio.</i>	80
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	79
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	80
— di mercurio al <i>minimo</i> .	— — <i>di mercurio.</i>	81
— di moliddeno.	— — <i>di moliddeno.</i>	80
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	81
— d'osmio.	— — <i>d'osmio.</i>	82
— di palladio.	— — <i>di palladio.</i>	ib.
— di piombo.	<i>Deuto-solfato di piombo.</i>	81
— di platino.	— — <i>di platino.</i>	82
— di potassa.	<i>Proto-solfato di potassio.</i>	79
— — e d'ammoniaca.	— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	80
— — e d'allumina.	— — — <i>e d'alluminio.</i>	ib.
— di rame.	<i>Deuto-solfato di rame.</i>	81
— di rodio.	<i>Trito-solfato di rodio.</i>	82
— di soda.	<i>Proto-solfato di sodio.</i>	79
— — e d'ammoniaca.	— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	ib.
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	80
— di telluro.	— — <i>di telluro.</i>	81
— d'urano al <i>minimo</i> .	— — <i>d'urano.</i>	ib.
— — al <i>massimo</i> .	<i>Deuto-solfato d'urano.</i>	ib.
— di zinco.	<i>Proto-solfato di zinco.</i>	80
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	78
<i>Solfiti.</i>	<i>Solfiti.</i>	83
Solfito d'allumina.	<i>Proto-solfito d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Solfito d'ammoniaca.</i>	ib.
— d'antimonio.	<i>Proto-solfito d'antimonio.</i>	ib.
— d'argento.	— — <i>d'argento.</i>	ib.
— — ammoniacale.	— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di bismuto.	— — <i>di bismuto.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di ferro.	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— di magnesia e d'am- moniacale.	— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	ib.

Solfito di manganese.	<i>Proto-solfito di manganese.</i>	83		
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.		
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.		
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.		
— di rame.	— — <i>di rame.</i>	ib.		
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.		
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	ib.		
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.		
Solfiti solforati.	<i>Ipo-solfiti.</i>	83		
Solfito solforato d'ammoniaca.	<i>Ipo-solfito d'ammoniaca.</i>	84		
— — di barita.	<i>Proto-ipo-solfito di bario.</i>	ib.		
— — di calce.	— — — <i>di calcio.</i>	83		
— — di ferro.	— — — <i>di ferro.</i>	84		
— — di potassa.	— — — <i>di potassio.</i>	ib.		
— — di rame.	— — — <i>di rame.</i>	ib.		
— — di soda.	— — — <i>di sodio.</i>	ib.		
— — di stagno.	— — — <i>di stagno.</i>	ib.		
— — di stronziana.	— — — <i>di stronzio.</i>	83		
— — di zinco.	— — — <i>di zinco.</i>	84		
Solforana.	<i>Cloruro di zolfo.</i>	88		
Solfuri.	<i>Solfuri.</i>	75		
Solfuro d'acido muriatico.	<i>Cloruro di zolfo.</i>	88		
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Idro-solfato d'ammoniaca.</i>	78		
— <i>d'antimonio.</i>	<i>Per-solfuro d'antimonio.</i>	76		
— <i>arsenicato</i>	} <i>Calamita arsenicale.</i>	ib.		
			} <i>Magnete arsenicale.</i>	ib.
— <i>d'argento.</i>	<i>Solfuro d'argento.</i>	77		
	} <i>Orpino.</i>	75		
			} <i>Orpimento.</i>	ib.
— <i>d'arsenico</i>				
			} <i>Solfuro d'arsenico giallo e rosso.</i>	ib.
— di barita.	<i>Protossi-solfuro di bario.</i>	77		
— <i>di bismuto.</i>	<i>Solfuro di bismuto.</i>	76		
— di calce.	<i>Protossi-solfuro di calcio.</i>	77		
— di carbonio.	<i>Per-carburo di zolfo.</i>	62		

<i>Solfuro di cobalto.</i>	<i>Solfuro di cobalto.</i>	76
— <i>di ferro</i>	{ <i>Pirite marziale.</i>	75
— <i>di magnesia.</i>	{ <i>Solfuro di ferro.</i>	ib.
— <i>di manganese.</i>	<i>Protossi-solfuro di ma-</i>	
	<i>gnesio.</i>	77
	{ <i>Etiopie di mercurio.</i>	76
	{ — <i>minerale.</i>	ib.
— <i>di mercurio</i>	{ <i>Cinnabro.</i>	ib.
	{ <i>Vermiglione.</i>	ib.
	{ <i>Solfuro di mercurio os-</i>	
	{ <i>sidato rosso.</i>	ib.
— <i>di mercurio.</i>	<i>Per-solfuro di mercurio.</i>	ib.
— <i>di moliddeno.</i>	— — <i>di moliddeno.</i>	75
— <i>di palladio.</i>	— — <i>di palladio.</i>	76
— <i>piombo naturale.</i>	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— — <i>artificiale.</i>	<i>Solfuro di piombo.</i>	ib.
— <i>di platino.</i>	<i>Per-solfuro di platino.</i>	ib.
— <i>di potassa.</i>	<i>Protossi-solfuro di potassio.</i>	77
— <i>di potassio.</i>	<i>Solfuro di potassio.</i>	75
— <i>di rame</i>	{ <i>Pirite ramosa.</i>	76
— <i>di rodio.</i>	{ <i>Solfuro di rame.</i>	ib.
— <i>di soda.</i>	<i>Solfuro di rodio.</i>	ib.
— <i>di sodio.</i>	<i>Protossi-solfuro di sodio.</i>	77
— <i>di zinco.</i>	<i>Solfuro di sodio.</i>	75
— — <i>ossigenato.</i>	<i>Blenda.</i>	75
<i>Sopra-carbonato d'am-</i>	<i>Protossi-solfuro di zinco.</i>	77
<i>moniaca.</i>	<i>Carbonato acido d'am-</i>	
— <i>fosfato d'ammoniaca.</i>	<i>moniaca.</i>	65
— <i>ossalato d'ammoniaca.</i>	<i>Fosfato acido d'ammoniaca.</i>	70
	<i>Ossalato d'ammoniaca a-</i>	
— <i>pettato di rame.</i>	<i>cido.</i>	236
— <i>proto-acetato di bi-</i>		257
<i>smuto.</i>		
— — <i>arseniato di potassio.</i>		232
— — — <i>di calcio.</i>	<i>Arseniato acido di potassa.</i>	179
	— — <i>di calce.</i>	ib.

<i>Sopra-proto-carbonato di calcio.</i>	Carbonato acido di calce.	63
— — <i>cromato di potassio.</i>	Cromato acido di potassa.	184
— — — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	ib.
<i>Sopra-proto-fosfato d'alluminio.</i>	Fosfato acido d'allumina.	69
— — — <i>di bario.</i>	— — di barita.	70
— — — <i>di bismuto.</i>	— — di bismuto.	71
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	70
— — — <i>di mercurio.</i>	— — di mercurio.	71
— — — <i>di potassio.</i>	— — di potassa.	70
— — — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	ib.
— — — <i>di stronzio.</i>	— — di stronziana.	ib.
— — <i>fosfito di bario.</i>	Fosfito acido di barita.	72
— — — <i>di calcio.</i>	— — di calce.	ib.
<i>Sopra-proto-idro-clorato di palladio e d'ammoniaca.</i>	Muriato acido di palladio e d'ammoniaca.	95
— — — <i>di rodio e di ammoniaca.</i>	— — di rodio e d'ammoniaca.	ib.
<i>Sopra-proto-iodato di mercurio.</i>	Iodato acido di mercurio.	100
— — — <i>di potassio</i>	— — di potassa.	99
— — <i>malato di calcio.</i>	Malato acido di calce.	241
— — <i>mellitato di bario.</i>	Mellitato di barita acido.	ib.
<i>Sopra-protossalato di calcio.</i>	Ossalato acido di calce.	235
— — <i>di cobalto.</i>	— — di cobalto.	236
— — <i>di mercurio.</i>	— — di mercurio.	ib.
— — <i>di potassio.</i>	— — di potassa.	235
— — — <i>e d'ammoniaca.</i>	— — — e d'ammoniaca.	ib.
— — <i>di rame.</i>	— — di rame.	236
— — <i>di sodio.</i>	— — di soda.	235
— — <i>di stagno.</i>	— — di stagno.	236
<i>Sopra-proto-solfato d'alluminio.</i>	Solfato acido d'allumina.	78

<i>Sopra-proto-solfato d'ammoniacca, e di deutossido di potassio.</i>	}	Allume.	80
		Solfato acido di potassa e d'allumina.	ib.
— — — <i>d'antimonio.</i>		— — d'antimonio.	ib.
— — — <i>di bismuto.</i>		— — di bismuto.	81
— — — <i>di mercurio.</i>		— — di mercurio.	ib.
— — — <i>di piombo.</i>		— — di piombo.	ib.
— — — <i>di potassio.</i>		— — di potassa.	80
— — — <i>di rame.</i>		— — di rame.	81
— — — <i>di sodio.</i>		— — di soda.	79
<i>Sopra-proto-tartrato di bario.</i>		Tartrito acidulo di barita.	243
	}	Tartaro.	244
— — — <i>di potassio</i>		Cristalli di tartaro.	ib.
	}	Cremore di tartaro.	ib.
— — — <i>di sodio.</i>		Tartrito acidulo di potassa.	ib.
<i>Sotto-borato di soda.</i>		— — di soda.	243
— di stronziana.		<i>Sotto-proto-borato di sodio.</i>	59
		<i>Sotto-proto-borato di stronzio.</i>	ib.
<i>Sotto-carbonato d'ammoniacca</i>	}	Sal volatile d'Inghilterra.	65
		— ammoniacale cretoso.	ib.
— <i>carburo di ferro.</i>		Creta ammoniacale.	ib.
		Mefite ammoniacale.	ib.
		Alcali volatile concreto.	ib.
	}	Carbonato sopra-saturo di ammoniacca.	ib.
		Acciajo.	62
	}	Acquila alba.	91
		Calomelano.	ib.
	}	Panacea mercuriale.	ib.
		Sublimato dolce.	ib.
— <i>cloruro di mercurio.</i>	}	Muriato di mercurio dolce.	ib.
		Sotto-muriato di mercurio dolce.	ib.
		Proto-idro-clorato di mercurio dolce.	ib.

<i>Sotto-carbonato d'iodio.</i>	Combinazione rossa d'iodio e cloro.	89	
<i>Sotto-deuto-acetato di rame.</i>	Acetato di rame con eccesso d'acido.	232	
<i>Sotto-deuto-solfato di mercurio.</i>	Turpeto minerale. Ossido di mercurio giallo. Solfato di mercurio con eccesso di base.	82 ib. ib.	
<i>— — — di rame.</i>		— di rame con eccesso di base.	ib.
<i>Sotto-fosfato d'ammoniaca.</i>		Fosfato d'ammoniaca sopra-saturo.	70
<i>Sotto-fosfuro di zolfo.</i>	Zolfo fosforato.	68	
<i>Sotto-idro-solfuro d'antimonio.</i>	<i>Proto-solfuro d'antimonio.</i>	75	
<i>— ioduro d'ammoniaca.</i>		98	
<i>— — di mercurio.</i>		ib.	
<i>Sotto-muriato di mercurio dolce.</i>	<i>Sotto-cloruro di mercurio.</i>	91	
<i>— nitrato di bismuto.</i>	<i>Sotto-proto-nitrato di bismuto.</i>	108	
<i>— — di rame.</i>	<i>Deuto-nitrato di rame.</i>	ib.	
<i>Sotto-proto-acetato di piombo.</i>	Acetato di piombo con eccesso di base.	233	
	Tinckal. Crisocolla. Borace brutto. Alkali pneum (Hahnemann). Borato sopra-saturo di soda. Sotto-borato di soda.	ib. ib. ib. ib. ib.	
<i>Sotto-proto-borato di sodio.</i>			
<i>— — borato di stronzio.</i>		Borato-sopra-saturo di stronziana.	59
		Sal fisso di tartaro. — d'assenzio, di cicoria, cc. Mesfite di potassa. Alkali fisso vegetale. — — — aerato.	64 ib. ib. ib. ib.
<i>Sotto-proto-carbonato di potassio</i>			
	Tartaro cretoso.		ib.

		Nitro fisso pel carbone.	64	
		— — per se stesso.	ib.	
<i>Sotto-proto-carbonato di potassio</i>	}	Alkaest di Vanhelmont.	ib.	
		Potassa.	ib.	
		Potassa carbonata.	ib.	
		Carbonato sopra-saturo di potassa.	ib.	
		Natro.	ib.	
		Soda cretosa.	ib.	
		— aerata.	ib.	
		— effervescente.	ib.	
		Cristalli di soda.	ib.	
		Mefite di soda.	ib.	
<i>— — — di sodio</i>	}	Soda.	ib.	
			Creta di soda.	ib.
			Alcali fisso minerale.	ib.
			— effervescente.	ib.
			Carbonato sopra-saturo di soda.	ib.
<i>Sotto-proto-clorato di zinco.</i>		Clorato di zinco con eccesso di base.	93	
<i>Sotto-proto-fosfato di sodio</i>	}	Sal ammirabile perlato.	71	
		Fosfato sopra-saturo di soda.	ib.	
<i>— — — di zinco.</i>		— di zinco con eccesso di base.	ib.	
<i>Sotto-proto-idro-clorato di palladio e d'ammoniaca.</i>		Sotto-muriato di palladio e d'ammoniaca.	95	
<i>— — — di piombo.</i>		Sotto-muriato di piombo.	ib.	
<i>— — — di rodio e d'ammoniaca.</i>		— — di rodio ammoniacale.	ib.	
<i>— — — di zinco.</i>		Muriato di zinco con eccesso di base.	94	
<i>— — iodato di mercurio.</i>		Iodato di mercurio con eccesso di base.	100	

	{	Bianco di perla.	108
		— di fardo.	ib.
<i>Sotto-prolo-nitrato di bismuto</i>	{	Magistero di bismuto.	ib.
		Nitrato di bismuto con eccesso di base.	ib.
— — — <i>di rame.</i>		Nitrato di rame con eccesso di base.	ib.
— — <i>solfato d'antimonio.</i>		Solfato d'antimonio con eccesso di base.	80
— — <i>di piombo.</i>		— di piombo con eccesso di base.	81
	{	Vetro d'antimonio.	76
<i>Sotto-solfuro d'antimonio.</i>		Ossido d'antimonio vetroso e semi-vetroso.	ib.
<i>Spato ammoniacale.</i>		<i>Idro-fluato d'ammoniaca.</i>	112
— calcare.		<i>Proto-carbonato di calcio.</i>	63
— cubico.		<i>Proto-idro-fluato di calcio.</i>	111
— fluore.		— — — <i>di calcio.</i>	ib.
— fosforico.		— — — <i>di calcio.</i>	ib.
— pesante.		<i>Proto-solfato di bario.</i>	79
— sedativo.		<i>Proto-borato di magnesio.</i>	59
— vetroso.		<i>Proto-idro-fluato di calcio.</i>	111
<i>Specchio d'asino.</i>		<i>Proto-solfato di calcio.</i>	79
<i>Spirito ardente.</i>		<i>Alcoole.</i>	262
— di Minderero.		<i>Acetato d'ammoniaca.</i>	231
— di nitro.		<i>Acido nitrico.</i>	105
— — fumante.		— <i>nitrico.</i>	ib.
— retto.		<i>Aroma.</i>	262
— di sal ammoniaco.		<i>Ammoniaca.</i>	121
— di sal fumante.		<i>Acido idro-clorico.</i>	88
— di sal marino.		— <i>idro-clorico.</i>	ib.
— silvestre.		— <i>carbonico.</i>	62
— di tartaro.		— <i>piro-tartarico.</i>	247
— di Venerc.		— <i>acetico.</i>	230
— di vino.		<i>Alcoole di vino.</i>	262
— di vitriolo.		<i>Acido solforico.</i>	74
— di zolfo per campana.		— <i>solforoso.</i>	ib.

<i>Stagno.</i>	<i>Giove.</i>	272
<i>Stronziana.</i>	<i>Protossido di stronzio.</i>	38
<i>Stronzio.</i>	<i>Metallo della stronziana.</i>	149
<i>Suberati.</i>		248
<i>Suberato d'allumina.</i>	<i>Proto-suberato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Suberato d'ammoniaca.</i>	ib.
— <i>d'argento.</i>	<i>Proto-suberato d'argento.</i>	ib.
— <i>di barita.</i>	— — <i>di bario.</i>	ib.
— <i>di calce.</i>	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— <i>di ferro.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— <i>di glucina.</i>	— — <i>di glucinio.</i>	ib.
— <i>d'ittria.</i>	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— <i>di mercurio.</i>	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— <i>di piombo.</i>	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— <i>di potassa.</i>	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— <i>di soda.</i>	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— <i>di stagno.</i>	— — <i>di stagno.</i>	ib.
— <i>di stronziana.</i>	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— <i>di zirconia.</i>	— — <i>di zirconio.</i>	ib.
<i>Sublimato corrosivo.</i>	<i>Per-cloruro di mercurio.</i>	91
— <i>dolce.</i>	<i>Sotto-cloruro di mercurio.</i>	ib.
<i>Succinati.</i>		242
<i>Succinato d'allumina.</i>	<i>Proto-succinato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Succinato d'ammoniaca.</i>	243
— <i>di barita.</i>	<i>Proto-succinato di bario.</i>	ib.
— <i>di calce.</i>	— — <i>di calcio.</i>	242
— <i>di cerio.</i>	— — <i>di cerio.</i>	243
— <i>di ferro.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— <i>di glucina.</i>	— — <i>di glucinio.</i>	242
— <i>d'ittria.</i>	— — <i>d'ittrio.</i>	ib.
— <i>di magnesia.</i>	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— <i>di manganese.</i>	<i>Deuto-succinato di man-</i>	
	<i>ganese.</i>	243
— <i>di piombo.</i>	<i>Proto-succinato di piombo.</i>	ib.
— <i>di potassa.</i>	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— <i>di rame.</i>	— — <i>di rame.</i>	ib.

Succinato di soda.
 — di stronziana.
 — di zinco.
 — di zirconia.
 Sugo di cedro.
 Surinamina.

Proto-succinato di sodio. 243
 — — *di stronzio.* 242
 — — *di zinco.* 243
 — — *di zirconio.* 243
Acido citrico. 338
 131

T

Tantalio.
 Tartari.
 Tartaro alcalizzato.
 — antimoniato.
 — calcare.
 — cretoso.
 — calibeato.
 — emetico.
 — mefitico.
 — marziale solubile.
 — di potassa.
 — rigenerato.
 — solubile.
 — di soda.
 — spatico.
 — stibiato.
 — tartarizzato.
 — vitriolato.

Tartrati.

Tartrato acidulo di bario.
 — — di potassa.
 — — di soda.

189
Tartrati. ib.
Proto-tartrato di potassio. 244
 — — — *e d'antimonio.* 245
 — — *di calcio.* 243
Sotto-proto-carbonato di potassio. 64
Proto-tartrato di potassio e di deutossido di ferro. 245
 — — — *e d'antimonio.* ib.
Sotto-proto-carbonato di potassio. 64
Proto-tartrato di potassio e di ferro. 245
 — — *di potassio.* 244
 — *acetato di potassio.* 231
Proto-tartrato di potassio. 244
 — — *di sodio.* 243
 — *idro-fluato di potassio.* 111
 — *tartrato di potassio e d'antimonio.* 245
 — — *di potassio e di ferro.* ib.
 — *solfato di potassio.* 79

} Tartari.

} Tartriti.

243
 ib.
Sopra-proto-tartrato di bario. ib.
 — — — *di potassio.* 244
 — — — *di sodio.* 243

Tartrato d'allumina.	Proto-tartrato d'alluminio.	243
— d'ammoniaca.	Tartrato d'ammoniaca.	244
— d'antimonio al <i>minimo</i> .	Proto-tartrato d'antimonio.	245
— — al <i>massimo</i> .	Deuto-tartrato d'antimonio.	ib.
— d'argento.	Proto-tartrato d'argento.	246
— di barita.	— — di bario.	243
— di bismuto.	— — di bismuto.	245
— di calce.	— — di calcio.	243
— di cobalto.	Deuto-tartrato di cobalto.	245
— di ferro.	Proto-tartrato di ferro.	ib.
— di glucina.	— — di glucinio.	243
— d'ittria.	— — d'ittrio.	ib.
— di magnesia.	— — di magnesio.	ib.
— di manganese.	— — di manganese.	245
— di mercurio.	— — di mercurio.	246
— di moliddeno.	— — di moliddeno.	245
— di nikelio.	— — di nikelio.	246
— di piombo.	— — di piombo.	ib.
— di platino.	— — di platino.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	244
— — e d'allumina.	— — — e d'alluminio.	ib.
— — e d'ammoniaca.	— — — e d'ammoniaca.	ib.
— — e d'antimonio.	— — — e d'antimonio.	245
— — e d'argento.	— — — e d'argento.	ib.
— — e di barita.	— — — e di bario.	244
— — e di calce.	— — — e di calcio.	ib.
— — e di ferro.	— — — e di ferro.	245
— — e di magnesia.	— — — e di protossido di magnesio.	244
— — e di manganese.	— — — e di manganese.	ib.
— — e di mercurio.	— — — e di protossido di mercurio.	245
— — e di piombo.	— — — e di protossido di piombo.	ib.
— — e di soda.	— — — e di sodio.	244
— — e di stronziana.	— — — e di protossido di stronzio.	ib.
— — e di zinco.	— — — e di zinco.	245

Tartrato di rame.	<i>Deuto-tartrato di rame.</i>	245
— di soda.	<i>Proto-tartrato di sodio.</i>	243
— di stagno.	— — <i>di stagno.</i>	245
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	243
— di platino.	— — <i>di platino.</i>	246
— di urano.	<i>Deuto-tartrato d'urano.</i>	245
— di zinco.	<i>Proto-tartrato di zinco.</i>	ib.
— di zirconia.	— — <i>di zirconio.</i>	243
Tartriti.	<i>Tartrati.</i>	ib.
Tartrito acidulo di potassa.	<i>Sopra-proto-tartrato di potassio.</i>	244
— di potassa e di ferro.	— — <i>di potassio e di deutossido di ferro.</i>	245
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	244
<i>Telluro.</i>	<i>Telluro.</i>	207
Terra dell'allume.	<i>Protossido d'alluminio.</i>	38
— delle ossa.	<i>Proto-fosfato di calcio.</i>	70
— calcare.	<i>Protossido di calcio.</i>	38
— — aerata.	<i>Proto-carbonato di calcio.</i>	63
— fogliata cristallizzabile.	<i>Proto-acetato di sodio.</i>	231
— — mercuriale.	— — <i>di mercurio.</i>	233
— — minerale.	— — <i>di sodio.</i>	231
— — di tartaro.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— — vegetale.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— del Giargone.	<i>Protossido di zirconio.</i>	38
— muriatica di Kirwan.	<i>Sotto-proto-carbonato di magnesio.</i>	63
— magnesiana.	— — <i>di magnesio.</i>	ib.
— selciosa.	<i>Protossido di silicio.</i>	37
— vetrificabile.	— <i>di silicio.</i>	ib.
<i>Tetrossalato di protossido di potassio.</i>	<i>Quadrossalato di protossido di potassio.</i>	235
<i>Tetrossidi.</i>		36
Tinckal.	<i>Sotto-proto-borato di sodio.</i>	59
Titano.	<i>Titano.</i>	199
Tombacco.	Lega di rame e arsenico.	205
<i>Trito-fosfato di ferro.</i>	Fosfato di ferro azzurro.	71

<i>Tritossidi.</i>		36
<i>Tunstati.</i>		185
<i>Tunstato d'allumina.</i>	<i>Proto-tunstato d'alluminio</i>	187
— di barita.	— — di bario.	ib.
— di calce.	— — di calcio.	ib.
— di ferro.	— — di ferro.	ib.
— — e di manganese.	— — — e di manganese.	ib.
— di glucina.	— — di glucinio.	ib.
— d'ittria.	— — d'ittrio.	ib.
— di magnesia.	— — di magnesio.	ib.
— di manganese.	— — di manganese.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	ib.
— di soda.	— — di sodio.	ib.
— di stronziana.	— — di stronzio.	ib.
— di zirconia.	— — di zirconio.	ib.
<i>Tunsteno.</i>	<i>Scheelio o scheelino.</i>	185
<i>Turpeto minerale.</i>	<i>Sotto-deuto-solfato di mer-</i>	
	<i>curio.</i>	82

U

<i>Ulmina.</i>		260
<i>Urano.</i>	<i>Urano.</i>	195
<i>Urati.</i>	<i>Urati.</i>	249
<i>Urato d'allumina.</i>	<i>Proto-urato d'alluminio.</i>	ib.
— <i>d'ammoniaca.</i>	<i>Urato d'ammoniaca.</i>	ib.
— di barita.	<i>Proto-urato di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — di calcio.	ib.
— di magnesia.	— — di magnesio.	ib.
— di potassa.	— — di potassio.	ib.
— di soda.	— — di sodio.	ib.
— di stronziana.	— — di stronzio.	ib.
<i>Urea.</i>	<i>Urea.</i>	264

V

Venere.
 Verderame.
 — cristallizzato.
 Vermiglione.
 Vetro.
 Vetro d'antimonio.
 — di fosforo.
 Violina.
 Vitrioli.
 Vitriolo ammoniacale.
 — bianco.
 — di Cipro.
 — magnesiano.
 — marziale.
 — pesante.
 — di potassa.
 — di rame.
 — di soda.
 — turchino.
 — verde.
 — di zinco.

Rame. 203
 Deuto-carbonato di rame. 66
 Deuto-acetato di rame. 232
 Solfuro di mercurio. 76
 Sotto-solfuro d'antimonio
 silicato. ib.
 Acido fosforico fuso. 45, 68
 128
 Solfati. 78
 Solfato d'ammoniaca. 80
 Proto-solfato di zinco. ib.
 Sopra-deuto-solfato di
 rame. 81
 Proto-solfato di magnesio. 79
 — — di ferro. 80
 — — di bario. 79
 — — di potassio. ib.
 Deuto-solfato di rame. 81
 Proto-solfato di sodio. 79
 Deuto-solfato di rame. 81
 Proto-solfato di ferro. 80
 — — di zinco. ib.

Z

Zafferano di Marte ape-
 ritivo.

Zinco

Zirconia.

— in gelatina.

Zirconio.

Zolfo.

Sotto-trito-carbonato di
 ferro. 65
 Speltro. 166
 Zinco. ib.
 Protossido di zirconio. 38
 Idrato di protossido di zir-
 conio. 56
 Metallo della zirconia. 135
 Zolfo. 73

Zolfo azotato.	<i>Gaz-azoto solforato.</i>	74
— carburato.	<i>Per-carburo di zolfo.</i>	73
— dorato d'antimonio.	<i>Deuto-solfuro d'antimonio.</i>	76
— fosforato.	<i>Sotto-fosfuro di zolfo.</i>	68
— idrogenato.	<i>Idruro di zolfo.</i>	54, 73
— ossi-muriatato.	<i>Cloruro di zolfo.</i>	73, 88
— <i>sublimato.</i>	<i>Fiori di zolfo.</i>	73
<i>Zucchero</i>	<i>Zucchero.</i>	260
— di piombo.	<i>Proto-acetato di piombo.</i>	233
— di Saturno.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
<i>Zumiati.</i>	<i>Nanceati.</i>	248
Zumiato d'allumina.	<i>Proto-zumiato d'alluminio.</i>	ib.
Zumiato d'ammoniaca.	<i>Zumiato d'ammoniaca.</i>	249
— d'argento.	<i>Proto-zumiato d'argento.</i>	ib.
— di barita.	— — <i>di bario.</i>	ib.
— di calce.	— — <i>di calcio.</i>	ib.
— di cobalto.	— — <i>di cobalto.</i>	ib.
— di ferro <i>al minimo.</i>	— — <i>di ferro.</i>	ib.
— di magnesia.	— — <i>di magnesio.</i>	248
— di manganese.	— — <i>di manganese.</i>	249
— di mercurio.	— — <i>di mercurio.</i>	ib.
— di nikelio.	— — <i>di nikelio.</i>	ib.
— di piombo.	— — <i>di piombo.</i>	ib.
— di potassa.	— — <i>di potassio.</i>	ib.
— di soda.	— — <i>di sodio.</i>	ib.
— di stronziana.	— — <i>di stronzio.</i>	ib.
— di zinco.	— — <i>di zinco.</i>	ib.

Fine della tavola.

V. FANTOLINI Rev. Arc.

V. Se ne permette la stampa :
BESSONE per la gran Cancelleria.

ERRATA

<i>Pag.</i>	<i>Lin.</i>		<i>Leggasi</i>												
41	penultima	del moscato	del Moscati												
42	ultima	nitroso	nitrico												
49	3	iatropico	iatrofico												
59	1	<i>Da aggiugnarsi</i>													
		<i>Combinazioni dell'acido borico colle basi.</i>													
69	19	Allumino	Alluminio												
74	11	— — ipo-solforoso	— ipo-solforoso												
ib.	16	— — solforoso	— solforoso												
ib.	19	— — ipo-solforico	— ipo-solforico												
79	8	di canale	di Canale												
88		<i>Da aggiugnarsi</i>													
		Acido idro-cloro-nitrico	<table border="0" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr> <td style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td style="padding-left: 5px;">Acqua regia</td> <td rowspan="3" style="font-size: 3em; vertical-align: middle;">}</td> <td rowspan="3" style="padding-left: 10px; vertical-align: middle;"><i>V. 47</i></td> </tr> <tr> <td></td> <td style="padding-left: 5px;">— regale</td> </tr> <tr> <td></td> <td style="padding-left: 5px;">Acido regalino</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td style="padding-left: 5px;">Nitro-muriatico</td> <td></td> </tr> </table>	}	Acqua regia	}	<i>V. 47</i>		— regale		Acido regalino			Nitro-muriatico	
}	Acqua regia	}	<i>V. 47</i>												
	— regale														
	Acido regalino														
		Nitro-muriatico													
90	7	Proto-cloruro di stronzio e seguenti	Protossi-cloruro di stronzio e seguenti												
96	31	del <i>Ravanasco</i>	di <i>Villacidro</i>												
112	26	<i>Idro-stoborati</i>	<i>Idro-stoborati</i>												
120	6	<i>Si aggiunga</i>													
		<i>Combinazioni dell'acido idro-cianico colle basi.</i>													
129	3	<i>Delphinina</i>	<i>Delphinium</i>												
ib.	8	<i>Picrotoxina</i>	<i>Picrotossina</i>												
132	11	Norni	Nani												
172	27	<i>Paracelsio</i>	<i>Paracelso</i>												
255	23	<i>Acido iatropico</i>	<i>Acido iatrofico.</i>												
ib.	24	<i>Proto-jatroato di calcio</i>	<i>Proto-jatrosato di calcio</i>												
263	ultima	Taunino.	Tannino												





